

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES  
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum  
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum  
17. Oktober 2002 (17.10.2002)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer  
**WO 02/080923 A1**

(51) Internationale Patentklassifikation<sup>7</sup>: **A61K 31/506**,  
A61P 17/00, 17/06, 31/12, 35/00, 33/00, A61K 31/295

Dusslingen (DE). **DANIEL, Peter** [DE/DE]; Treiberpfad  
14, 13469 Berlin (DE).

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP02/03835

(74) Anwälte: **MEYERS, Hans-Wilhelm** usw.; Postfach 10 22  
41, 50462 Köln (DE).

(22) Internationales Anmeldedatum:  
6. April 2002 (06.04.2002)

(81) Bestimmungsstaaten (*national*): AE, AG, AL, AM, AT,  
AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR,  
CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE,  
GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR,  
KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK,  
MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU,  
SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG,  
US, UZ, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:  
101 17 479.9 7. April 2001 (07.04.2001) DE  
01113051.5 29. Mai 2001 (29.05.2001) EP

(84) Bestimmungsstaaten (*regional*): ARIPO-Patent (GH,  
GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW),  
eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ,  
TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK,  
ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR),  
OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW,  
ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(71) Anmelder (*für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme  
von US*): **UNIVERSITÄTSKLINIKUM CHARITÉ**  
[DE/DE]; Medizinische Fakultät der Humboldt-Univer-  
sität zu Berlin, Robert-Rössle Klinik, Lindenberger Weg  
80, 13125 Berlin (DE).

**Veröffentlicht:**

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden  
Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen  
eintreffen

(71) Anmelder und

(72) Erfinder: **SCHMALZ, Hans-Günther** [DE/DE]; Grein-  
str. 4, 50939 Köln (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (*nur für US*): **PROKOP, Aram**  
[DE/DE]; Fetschowzeile 19, 13437 Berlin (DE).  
**WIEDER, Thomas** [DE/DE]; Nelkenstrasse 9, 72144

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen  
Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on  
Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe  
der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: SUBSTANCES FOR USE IN THERAPY OF DISEASES THAT ARE CAUSED BY HIGHLY PROLIFERATIVE  
CELLS

(54) Bezeichnung: SUBSTANZEN ZUR THERAPIE VON ERKRANKUNGEN, DIE DURCH HOCHPROLIFERIERENDE ZEL-  
LEN VERURSACHT WERDEN

(57) Abstract: The invention relates to drugs and compounds for treating diseases that are caused by highly proliferative cells such as tumor cells, especially blasts of children suffering from acute leukemia. The invention also relates to the production of corresponding drugs and compounds. The inventive compounds are mainly 2',3'-unsaturated nucleoside analogs that are substituted in position 2' and/or 3' with substituted or unsubstituted vinyl groups and the iron, manganese, cobalt and ruthenium complexes thereof.

(57) Zusammenfassung: Die Erfindung betrifft Arzneimittel und Verbindungen zur Behandlung von Krankheiten, die durch stark proliferierende Zellen wie Tumorzellen, insbesondere Blasten von Kindern mit akuter Leukämie, verursacht werden. Die Erfindung betrifft auch die Herstellung entsprechender Arzneimittel und Verbindungen. Es handelt sich vornehmlich um 2', 3' -ungesättigte Nukleosidanaloge die in Position 2' und/oder 3' -mit substituierten oder unsubstituierten Vinylgruppen substituiert sind sowie deren Eisen-, Mangan-, Cobalt- oder Rutheniumkomplexe.



**WO 02/080923 A1**

**Substanzen zur Therapie von Erkrankungen, die durch hoch-proliferierende Zellen verursacht werden**

Die vorliegende Erfindung betrifft Substanzen und Arzneimittel zur Behandlung von Erkrankungen, die durch hoch-proliferierende Zellen verursacht werden, sowie Verfahren zur Herstellung solcher Substanzen und Arzneimittel.

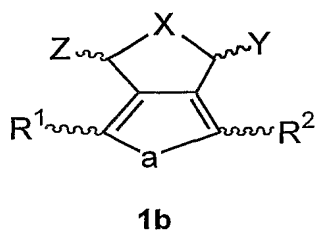
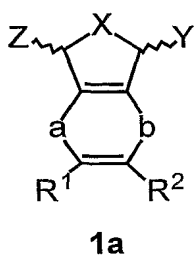
Die Entstehung von Tumoren oder anderer gutartiger hyperproliferativer Erkrankungen, wie z. B. der Schuppenflechte oder des Keloids, ist auf eine gestörte Balance zwischen der Gewebeneubildung und dem regulierten Absterben von Zellen aus dem Gewebeverband zurückzuführen. In der klinischen Praxis wird durch den Einsatz zytotoxischer Behandlungsmethoden, wie der Chemotherapie, der Strahlentherapie und der Hyperthermie, versucht, diese gestörte Balance wieder ins Gleichgewicht zu bringen und die überschüssigen Tumorzellen gleichzeitig abzutöten. Es ist allgemein anerkannt, dass die meisten derzeit in der klinischen Praxis eingesetzten Chemotherapeutika ihre Wirkung durch Einleitung der Apoptose (programmierter Zelltod) entfalten (Hannun, 1997). Allerdings entwickelt ein Teil der an malignen Tumoren erkrankten Patienten frühzeitig eine Chemotherapie- und Strahlenresistenz oder ist primär therapierefraktär (Hickman, 1996). Weiterhin ist bekannt, dass Primärtumor und Metastasen auf zytotoxische Therapien oft ganz different ansprechen. Aufgrund neuerer Untersuchungen ist wahrscheinlich, dass die Ursache für Resistenzen in unterschiedlichen Störungen der Apoptosesignalkaskade liegt (Raisova et al., 2000).

Besonders die Therapie eines Rezidivs der kindlichen akuten lymphoblastischen Leukämie (ALL), der häufigsten malignen Erkrankung im Kindesalter, ist noch immer nicht befriedigend gelöst. So versterben z. B. trotz aggressiver Therapie ca. 70% der erkrankten Kinder im Rezidiv der ALL. Ähnliches trifft auch auf andere teilweise schwer therapierbare Tumorerkrankungen, wie das

Schilddrüsenkarzinom, das sehr häufige Mammakarzinom, das schwer zugängliche Medulloblastom oder auf Gliome zu. Eine gutartige Hauterkrankung, die auch mit solchen Therapien behandelt wird, ist die Psoriasis (Schuppenflechte). Sie stellt eine der häufigsten Erkrankungen der Haut dar, an der zwei bis vier Prozent der Menschen leiden. Auch die Therapie dieser Erkrankung ist noch stark verbesserungsbedürftig.

Es besteht also ein starkes Bedürfnis, Substanzen und Arzneimittel zu entwickeln, mit denen die Heilungserfolge und die Überlebenschancen von Patienten verbessert werden, die an den oben aufgeführten Erkrankungen leiden. Insbesondere bei Tumorerkrankungen und Leukämien ist es von Bedeutung, neue Arzneimittel zu bereitzustellen, die hochselektiv gegen unnatürlich proliferierende Zellen wirken und dabei gesunde Zellen möglichst wenig angreifen. Darüber hinaus ist es von besonderer Wichtigkeit, Therapiestoffe gegen solche Tumoren bereitzustellen, die sich gegenüber bereits bekannten Substanzen als resistent erweisen.

Überraschenderweise wird diese Aufgabe durch Arzneimittel der folgenden Strukturformeln (**1a** oder **1b**) gelöst:



mit  $X = O, S, CH_2, NR$ , keine Bindung,

mit der Maßgabe, dass wenn  $X = O$  ist, die Verbindung der Formel 1a mit einem Metall-Ligandenkomplex assoziiert ist gemäß Formel 1'a;

$Y =$  Adenin, Cytosin, Guanin, Uracil, Thymin, Bromuracil, Purine oder Pyrimidine sowie deren Derivate, Nucleobasen, Heterozyklen, Aminoalkyl, Aminoaryl oder sonstige zur Ausbildung von H-Brücken befähigte Reste,

$Z =$  Alkyl, Fluoralkyl, Aryl, Fluoraryl,  $-(CH_2)_nOR'$ , mit  $R' = H, SiR_3$ , Alkyl, Fluoralkyl, Aryl, Fluoraryl, Acyl und  $n = 0$  bis 5, wobei vorzugsweise  $n = 1$  ist;

$a =$  keine Bindung, Einfachbindung oder  $CH_2$ , bei Formel **1b** auch  $CH_2CH_2$  ;

$b =$  keine Bindung, Einfachbindung oder  $CH_2$ ; wobei  $a$  und  $b$  so ausgewählt werden, dass die  $a$  und  $b$  umfassende Struktureinheit ein 1,3-Dien beinhaltet,

$R^1 = -H, F, \text{Alkyl, Fluoralkyl, Aryl, Fluoraryl, OR, } -CO_2R, -SO_2OR, -CONR_2,$

$R^2 = -H, F, \text{Alkyl, Fluoralkyl, Aryl, Fluoraryl, OR, } -CO_2R, -CONR_2, -SO_2OR,$

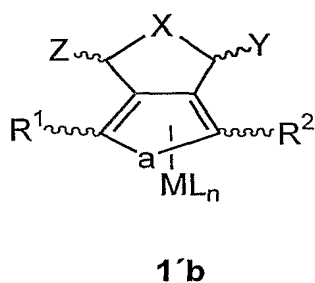
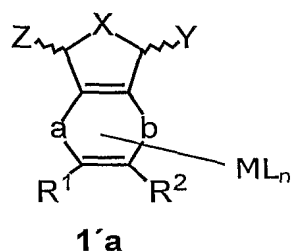
$R = H$ , verzweigte und geradkettige Alkyl, insbesondere Methyl, Ethyl, Propyl, Thexyl, tert-Butyl

und/oder deren Salze.

Wenn  $a$ ,  $b$  oder  $X$  als „keine Bindung“ angegeben wird, bedeutet dies, dass die jeweils zwei Kohlenstoffatome, die in der Strukturformel mit  $a$ ,  $b$  oder  $X$  verbunden sind, nicht verknüpft sind. Da die  $a$  und  $b$  umfassende Struktureinheit ein 1,3-Dien beinhalten soll, können jedoch nicht sowohl  $a$  als auch  $b$  „keine Bindung“ sein.

Die a und b enthaltende Struktureinheit kann zum Beispiel als Cyclobutadienring, Cyclopentadienring oder als offenes 1,3-Butadien vorliegen, wobei im letzteren Fall  $R^1$  oder  $R^2$  mit dem endständigen Kohlenstoffatom verbunden sein kann.

Bei der  $SiR_3$ -Gruppe sind die R vorzugsweise Methyl-, Ethyl-, Propyl-, tert-Butyl oder Thexylreste.



Weiterhin sind Arzneimittel der Strukturformeln **1'a** und **1'b** geeignet, bei denen das 1,3-Dien an ein Metallfragment  $ML_n$  gebunden ist, wobei

$n$  eine ganze Zahl von 2 bis 4 ist

$M = Mn, Fe, Co, Ru$  und

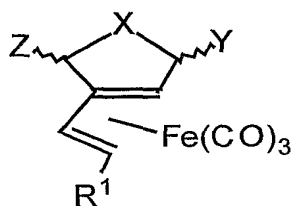
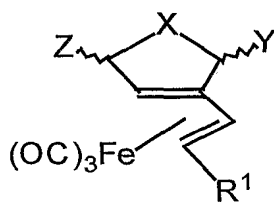
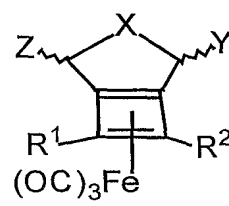
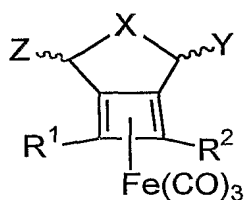
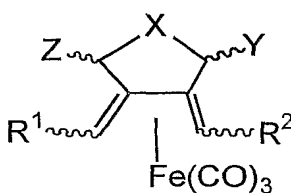
$L = CO, CN-R, CN, CR_2, COR, Hal, Cyclopentadienyl (Cp)$  oder ein substituiertes Cp-Derivat ist, und R ausgewählt wird wie für Strukturformel **1a** und **1b** angegeben.

und/oder deren Salze.

An ein M können dabei gleiche oder verschiedene L gebunden sein.

Das Metallfragment ist vorzugsweise ein  $\text{Fe}(\text{CO})_3$  - Komplex.

Besonders geeignet sind Arzneimittel mit einer Strukturformel **2**, **3**, **4a**, **4b** oder **4c**:

**2****3****4a****4b****4c**

wobei die  $\text{Fe}(\text{CO})_3$ -Einheit  $\eta^4$ -gebunden,

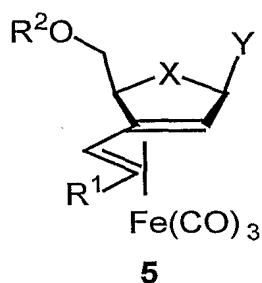
X = O,  $\text{CH}_2$  oder keine Bindung ist und

Y, Z,  $\text{R}^1$  und  $\text{R}^2$  wie für Strukturformel **1a** und **1b** ausgewählt werden.

Bei den Strukturformeln **4a** und **4b** handelt es sich um Resonanzformeln. **4c** ist aus **4b** durch eine formale Ringöffnung erhältlich.

Insbesondere geeignet sind Arzneimittel mit einer Strukturformel **5**:

- 6 -



mit  $X = O, CH_2,$

$Y =$  Adenin, Cytosin, Guanin, Uracil, Thymin, Bromuracil, Purine oder Pyrimidine sowie deren Derivate, Nucleobasen, Heterozyklen,

$R^1 = -H, -CO_2R,$

und

$R^2 = H, SiR_3, Alkyl, Fluoralkyl, Aryl, Fluoraryl, Acyl.$

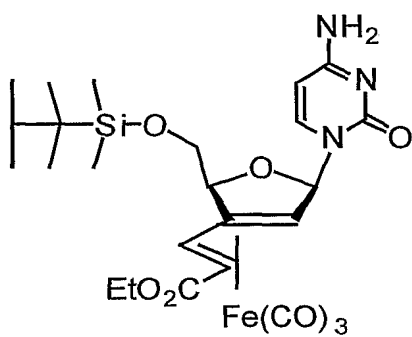
Gegenstand der Erfindung sind auch Substanzen und Verfahren zu deren Herstellung der Strukturformel **5**, bei denen

$R^2 = SiR_3, X = O,$

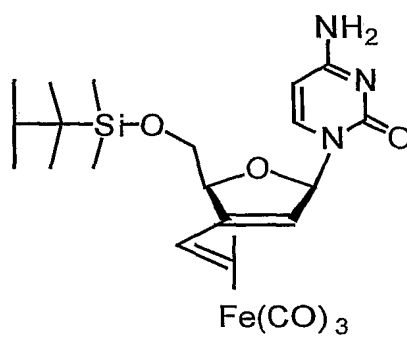
$Y$  und  $R^1$  wie für Strukturformel **5** angegeben ausgewählt werden und  $R$  wie bei Strukturformel **1a** und **1b** angegeben ausgewählt ist. Diese Verbindungen und Verfahren zu deren Herstellung sind jedoch nicht Gegenstand der Erfindung, wenn  $Y$  Bromuracil, Uracil oder Methyluracil ist und  $R^2$  gleichzeitig Thexyl $(CH_3)_2Si$  ist. Gegenstand der Erfindung sind in diesen Fällen die entsprechenden Arzneimittel.

Gegenstand der Erfindung sind insbesondere die Verbindungen der folgenden Strukturformeln:

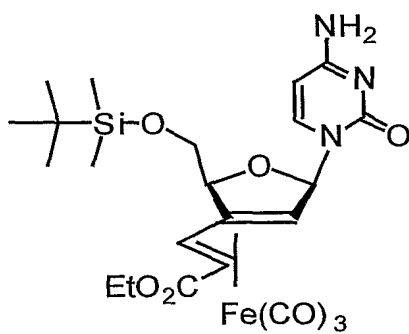
- 7 -



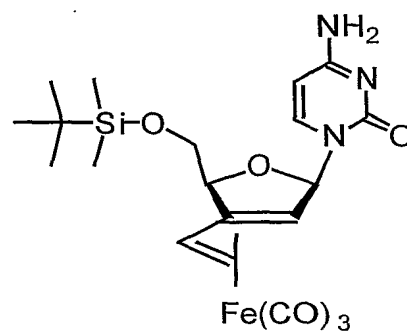
6



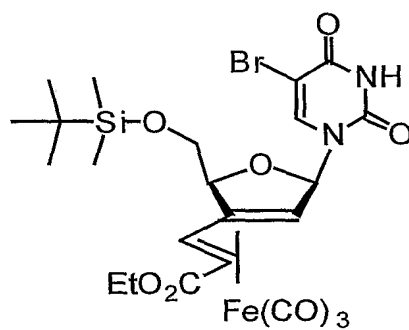
7



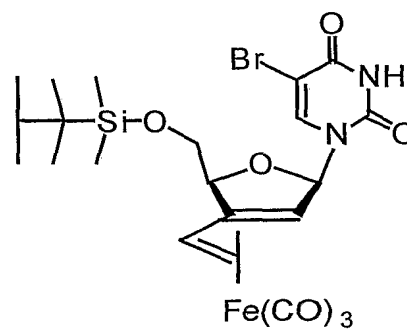
8



9



10

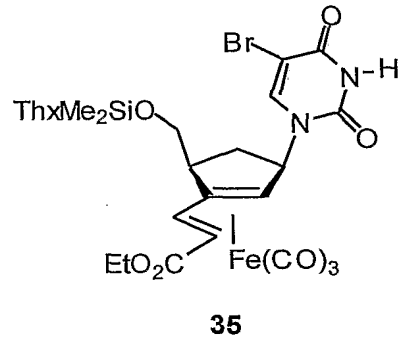


11

Gegenstand der Erfindung ist auch eine Verbindung der Strukturformel **35**:

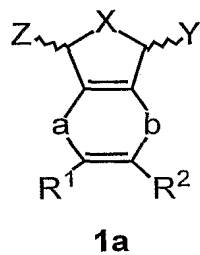


- 8 -



Gegenstand der Erfindung sind die Racemate der erfindungsgemäßen Verbindungen und die Enantiomere.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen und die Verbindungen der Strukturformel **1a**



wobei

X = O, S, CH<sub>2</sub>, NR oder keine Bindung ist und

Y, Z, a, b, R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> wie in Anspruch 1 ausgewählt werden,

werden erfindungsgemäß verwendet zur Herstellung eines Arzneimittels zur Behandlung maligner Erkrankungen des Knochenmarks oder anderer blutbildender Organe, solider Tumoren, epithelialer Tumoren, gutartiger oder semimaligner schnell proliferierender Tumore oder Hauterkrankungen, insbesondere Psoriasis vulgaris, Keloide und Basaliome, Lymphome, insbesondere Hodgkin- und Non-Hodgkin-Lymphome, entzündlicher, chronisch

entzündlicher, bakterieller und autoimmuner Erkrankungen, sowie zur antibakteriellen, antimykotischen, anti-Protozoen, anti-Plasmodien anti-helminthischen oder immunsuppressiven Therapie.

Die erfindungsgemäßen Arzneimittel und Verbindungen eignen sich unerwarteterweise zur Therapie von pathologisch schnell proliferierendem Gewebe, besonders von Knochenmark, aber auch von soliden Tumoren, wie epithelialen Tumoren oder insbesondere Hirntumoren. Weiterhin erstreckt sich die Anwendbarkeit der beschriebenen Substanzen auch auf die Behandlung gutartiger, hyperproliferativer Erkrankungen der Haut, wie z. B. die Psoriasis oder das Keloid. Die Arzneimittel und Substanzen der Erfindung zeichnen sich dadurch aus, dass sie in besonderem Maße geeignet sind, selektiv das Wachstum von hochproliferierenden Zellen zu inhibieren. Dadurch leiten sie die Apoptose von hochproliferierenden Zellen ein und bewirken so deren Zerstörung, wobei gesunde Zellen sehr wenig beeinträchtigt werden.

Die Substanzen sind im besonderen Maße membrangängig, was zu einer hohen intrazellulären Wirkstoffkonzentration führt. Die hohe Wirksamkeit wird daher wahrscheinlich durch die ausgeprägte Lipophilie der Substanzen erzielt. Die Substanzen unterscheiden sich grundlegend von bereits bekannten zur Therapie verwendeten Nukleosidanaloga, wie Cytarabin und Fludarabin-5'-dihydrogenphosphat. Sie sind in der Lage, vorhandene Zytostatikaresistenzen zu brechen.

Die Arzneimittel und Verbindungen der Erfindung sind insbesondere geeignet zur Behandlung von Tumorerkrankungen und Leukämie. Sie leiten den apoptotischen Zelltod nicht nur in aus Tumorzellen entstandenen permanenten Zelllinien (BJAB-Zellen), sondern auch in primären Zellen von Patienten mit einer akuten lymphoblastischen Leukämie (ALL) ein. Dadurch können die erfindungsgemäßen Substanzen gegen Tumorerkrankungen des Knochenmarks, aber auch gegen Tumore einer anderen Provenienz, wie z. B. epitheliale Tumore, Sarkome oder maligne Erkrankungen der Haut usw. eingesetzt werden. Besonders soll darauf hingewiesen werden, dass mit den entwickelten Substanzen aufgrund ihrer Lipophilie eine Überschreitung der

Blut-Hirnschranke möglich ist, und diese daher auch für maligne Hirntumore, wie z. B. das Medulloblastom oder Gliome, eingesetzt werden können. Insgesamt können die erfindungsgemäßen Substanzen zur Behandlung maligner Erkrankungen des Knochenmarks oder anderer blutbildender Organe, solider Tumoren, epithelialer Tumoren, gutartiger oder semimaligner schnell proliferierender Hauterkrankungen, insbesondere Psoriasis vulgaris, Keloide und Basaliome, sowie entzündlicher und chronisch entzündlicher Erkrankungen verwendet werden. Sie sind auch geeignet zur antiviralen, antibakteriellen, antimykotischen, anti-Protozoen, anti-helminthischen oder immunsuppressiven Therapie.

In der Fig. 1A ist gezeigt, dass die Substanzen N76 (Verbindung der Strukturformel **5** mit  $R^1 = \text{CO}_2\text{Et}$ ,  $R^2 = \text{Thexyldimethylsilyl}$ ,  $X = \text{O}$ ,  $Y = \text{Bromuracil}$ ) und N69 (Verbindung der Strukturformel **6**) bei einer Konzentration im Zellkulturmedium von 25  $\mu\text{mol/l}$  in 60 - 70 % der BJAB-Zellen Apoptose auslösen. Die Messung der Apoptose basiert auf einer Methode, die die für die Apoptose typische Fragmentierung der DNA auf Einzelzellniveau nachweist, die diese Zelltodform von der Nekrose unterscheidet. Dazu wurden BJAB-Zellen 24 h mit unterschiedlichen Konzentrationen N76 oder N69 behandelt. Kontrollen enthielten entsprechende Mengen des Lösungsvermittlers Ethanol. Nach der Behandlung wurde die Fragmentierung der DNA durch Färbung mit Propidiumiodid und anschließender Quantifizierung mittels Durchflußzytometrie, wie von Eßmann et al. (2000) beschrieben, gemessen. Die Werte sind gegeben als % apoptotische Zellen der Gesamtpopulation  $\pm$  SD (n=3).

Die Substanzen wirken jedoch nicht nur auf permanente Zelllinien, sondern auch auf Lymphoblasten, die direkt von Kindern mit einer ALL gewonnen wurden, proapoptotisch (Fig. 1B). Im Unterschied zum bereits bekannten und sehr verbreitet eingesetzten Chemotherapeutikum Epirubicin (abgekürzt mit E) leiten die Substanzen N76 und N69 auch in therapieresistenten Patientenzellen *in vitro* die Apoptose ein (Fig. 1B ). In diesem Versuch wurden Lymphoblasten von Kindern mit einer akuten lymphoblastischen Leukämie (ALL) isoliert und nach Verdünnung mit Zellkulturmedium für 36 h mit 25  $\mu\text{M}$  N76, 25  $\mu\text{M}$  N69

oder als Positivkontrolle mit 9  $\mu$ M Epirubicin (E) behandelt. Kontrollen enthielten entsprechende Mengen des Lösungsvermittlers Ethanol. Nach der Behandlung wurde die Fragmentierung der DNA durch Färbung mit Propidiumiodid und anschließender Quantifizierung mittels Durchflußzytometrie, wie von Eßmann et al. (2000) beschrieben, gemessen. Die Werte sind gegeben als % apoptotische Zellen der Gesamtpopulation  $\pm$  SD (n=3).

In der Abfolge der Apoptose kommt es zur Aktivierung einer Familie von Cysteinproteasen, den sogenannten Caspasen, die die Zelle während des ablaufenden Todesprogramms von innen heraus auflösen (Cohen, 1997). Um die Spezifität der erfindungsgemäßen Substanzen näher zu untersuchen, wurde in einem Western Blot die Prozessierung und Aktivierung der Caspase-3 nachgewiesen (Figur 2). Dazu wurden BJAB-Zellen 24 h mit unterschiedlichen Konzentrationen von N76 behandelt. Kontrollen enthielten entsprechende Mengen des Lösungsvermittlers Ethanol (Ke). Nach der Behandlung wurde die Prozessierung der Procaspase-3 mittels spezifischer Immundetektion im Western Blot, wie von Eßmann et al. (2000) beschrieben, bestimmt. Die Positionen der Procaspase-3 und der prozessierten Untereinheit im SDS-Polyacrylamidgel sind durch Querstriche am linken Rand von Fig.2 gekennzeichnet. Die Zugabe von 25 oder 50  $\mu$ mol/l der Substanz N76 zum Medium von BJAB-Zellen löst in diesen Zellen eine Prozessierung der Procaspase-3 aus. Zu sehen ist der spezifische, immunchemische Nachweis der aktiven Untereinheit der Caspase-3 in behandelten Zellen im Unterschied zu den entsprechenden Kontrollzellen. Das Ergebnis macht deutlich, dass die erfindungsgemäßen Substanzen spezifisch eine apoptotische Kaskade induzieren.

Die Verwendbarkeit erfindungsgemäßer Substanzen für die Therapie verschiedener bösartiger Erkrankungen des blutbildenden Systems wurde an Zellen von Patienten mit unterschiedlichen Erkrankungen erprobt. Dazu wurden Zellen von Patienten mit verschiedenen Leukämien isoliert und nach Verdünnung in Zellkulturmedium für 36 h mit 25  $\mu$ M N69 behandelt. Kontrollen

enthielten entsprechende Mengen des Lösungsvermittlers Ethanol. Nach der Behandlung wurde die Fragmentierung der DNA durch Färbung mit Propidiumiodid und anschließender Quantifizierung mittels Durchflußzytometrie, wie von Eßmann et al. (2000) beschrieben, gemessen. Das Ergebnis ist Figur 3 zu entnehmen. Die gemessenen Werte sind gegeben als % apoptotische Zellen der Gesamtpopulation und stellen den Mittelwert aus zwei unabhängigen Experimenten dar. Figur 3 zeigt, dass 25 µmol/l N69 sowohl in Zellen von Patienten mit einem Rezidiv der akuten lymphoblastischen Leukämie (ALL-Rez) als auch in Zellen von Patienten mit einer Erstmanifestation dieser Erkrankung (ALL), in Zellen von Patienten mit einer akuten myeloblastischen Leukämie (AML) und in Zellen von Patienten mit einer chronischen myeloblastischen Leukämie (CML) den apoptotischen Zelltod auslösen.

Damit werden mit N76 und N69 zwei Substanzen der allgemeinen Strukturformel **2** als wirksame Mittel gegen bestimmte Tumorzellen, besonders die der kindlichen ALL, aber auch gegen andere maligne Erkrankungen unterschiedlicher Herkunft, bereitgestellt. Zusammenfassend ist in Fig. 4 gezeigt, dass insbesondere die Substanz N69 *in vitro* eine signifikant bessere proapoptotische Wirkung gegenüber primären ALL-Zellen aufweist als die etablierten Zytostatika Doxorubicin, Cytarabin und Fludarabin-5'-dihydrogenphosphat. In diesen Versuchen wurden die Zellen von 11 ALL-Patienten isoliert und nach Verdünnung in Zellkulturmedium für 36 h mit 25 µM N69, 25 µM N76 oder entsprechenden Mengen Cytarabin (AraC), Fludarabin oder Doxorubicin behandelt. Kontrollen enthielten entsprechende Mengen des Lösungsvermittlers Ethanol. Nach der Behandlung wurde die Fragmentierung der DNA durch Färbung mit Propidiumiodid und anschließender Quantifizierung mittels Durchflußzytometrie, wie von Eßmann et al. (2000) beschrieben, gemessen. P-Werte wurden mittels eines gepaarten t-Tests berechnet und sind direkt in Fig. 4 für die einzelnen Vergleichspaare angegeben. P-Werte < 0.05 gelten als statistisch signifikant.

Um die Rolle der verschiedenen Komponenten der neu beschriebenen Substanzen näher zu charakterisieren, wurden die eisenkomplexierte

Verbindung N69 und die Verbindung, die durch Abspalten der  $\text{Fe}(\text{CO})_3$ -Gruppe aus N69 erhältlich ist, hergestellt und in einem kombinierten Proliferations- und Zelltodassay eingesetzt. Dazu wurden BJAB-Zellen 24 h und 72 h mit unterschiedlichen Konzentrationen von N69 oder der entsprechenden Verbindung ohne Eisenkomplex behandelt. Kontrollen enthielten entsprechende Mengen des Lösungsvermittlers Ethanol. Nach der Behandlung wurde die Zellzahl in der Neubauer-Zählkammer und die Anzahl toter Zellen durch Trypan-Blaufärbung, wie von Wieder et al. (1995) beschrieben, bestimmt. In Fig. 5A ist die Gesamtzahl lebender Zellen mal  $10^{-5} \pm \text{SD}$  ( $n=3$ ) nach Inkubation mit Kontrollmedium (offene Kreise), 10  $\mu\text{M}$  N69 (geschlossene Kreise) oder 25  $\mu\text{M}$  N69 (offene Dreiecke) nach 24 h und 72 h gezeigt. In Fig. 5B ist der zu diesen Zeitpunkten bei der entsprechenden Konzentration bestimmte Anteil toter Zellen in  $\% \pm \text{SD}$  ( $n=3$ ) gegeben. Die linke Spalte zeigt das Ergebnis nach Behandlung mit der dekomplexierten Substanz, die rechte Spalte das Ergebnis für das komplexierte N69. Wie unschwer zu erkennen ist, spielt das komplexierte Eisen eine wichtige Rolle für den Zelltod-einleitenden Effekt der Substanzen. Dabei verschiebt das komplexierte Eisen die Dosis-/Wirkungskurve des Zelltod-induzierenden Effekts von N69 zu niedrigeren Konzentrationen. Während 25  $\mu\text{M}$  der eisenfreien Verbindung nach 72 h nur in ca. 20 % der Zellen Zelltod induziert, sterben in Anwesenheit von 25  $\mu\text{M}$  eisenhaltigem N69 bereits nach 24 h ca. 90 % der behandelten Zellen (Figur 5B). Hingegen ist für die antiproliferativen Eigenschaften von N69 eher der Nukleosidanteil verantwortlich, da beide getesteten Substanzen bei 10  $\mu\text{M}$  die Proliferation signifikant erniedrigen und bei 25  $\mu\text{M}$  vollständig blockieren (siehe Figur 5A). Das heißt, es werden in der vorliegenden Schrift neue Substanzklassen beschrieben, die zwei für die Wirkung essentielle Strukturmerkmale besitzen. Es soll jedoch betont werden, dass auch solche Substanzen der Erfindung, die nicht als Eisen-Komplex appliziert werden, eine hohe therapeutische Wirksamkeit aufweisen.

In einem weiteren Ausführungsbeispiel wird eine proapoptotische Wirkung für das neu synthetisierte, carbozyklische Nukleosidanalogen JV-206-1

(Strukturformel **35**) nachweisen. In Fig. 6A ist gezeigt, dass die 48 stündige Inkubation von BJAB-Zellen mit JV-206-1 (**35**) den Zelltod auslöst. Weitere Untersuchungen ergaben, dass die BJAB Zellen durch JV-206-1 in den mitochondrialen Apoptosesignalweg getrieben werden. Dies wurde mittels Färbung der Zellen mit dem Mitochondrien-spezifischen Farbstoff JC-1, wie von Wieder *et al.* (2001) beschrieben, nachgewiesen. Die Inkubation der Zellen mit JV-206-1 führte hierbei zu einer konzentrationsabhängigen Erhöhung des Anteils von Zellen mit einem erniedrigten mitochondrialen Membranpotential ( $\Delta\Psi_m$ ), was auf eine starke Aktivierung der Mitochondrien während des apoptotischen Prozesses hinweist (Fig. 6B). Als spezifisches Apoptosemerkmal wurde außerdem die Fragmentierung der DNA, wie von Eßmann *et al.* (2000) beschrieben, gemessen. Dabei stellte sich heraus, daß der überwiegende Teil der Zellen bei JV-206-1 Konzentrationen von 20  $\mu$ M durch Apoptose stirbt (Fig. 6C). Der Anteil der apoptotischen Zellen lag in diesen Versuchen je nach Konzentration und Inkubationszeit zwischen 20% und 48% der Gesamtpopulation.

Die erfindungsgemäßen Arzneimittel können topisch oder intravenös appliziert werden. Bei intravenöser Applikation werden die Substanzen im Konzentrationsbereich zwischen 0,1 bis 100  $\mu$ g/ml, bezogen auf das Blutvolumen des Patienten, verabreicht. Die Substanzen werden in einer Konzentration von 0,1 bis 5 Gew.-%, bezogen auf das fertige Präparat, in die erkrankte Haut eingerieben.

Die vorliegende Erfindung betrifft auch Verfahren zur Synthese der erfindungsgemäßen Verbindungen, die in den Schemata 1 bis 5 zusammengefaßt sind. In einer Ausführungsform der Erfindung umfaßt das Verfahren die folgenden Schritte:

Schritt (a): Überführung eines Glycosides (bevorzugt ein Glucosederivat) **12** durch Umsetzung mit einem Trialkylsilyl-Reagenz in eine geschützte Verbindung **13**;

Schritt (b): Umwandlung von **13** in ein oder mehrere Epoxide vom Typ **14** unter Mitsunobu-Bedingungen (Azodicarbonsäurediester/Trialkylphosphan);

Schritt (c): Ringverengung von **14** (auch als Gemisch) zu Aldehyden vom Typ **15** durch Erhitzen mit LiBr in Toluol in Gegenwart von Donor-Kosolventien wie Tetraalkylharnstoffe.

Schritt (d): Olefinierung des Aldehydes **15** zu Dienen vom Typ **16**, vorzugsweise durch Wittig-Reaktion;

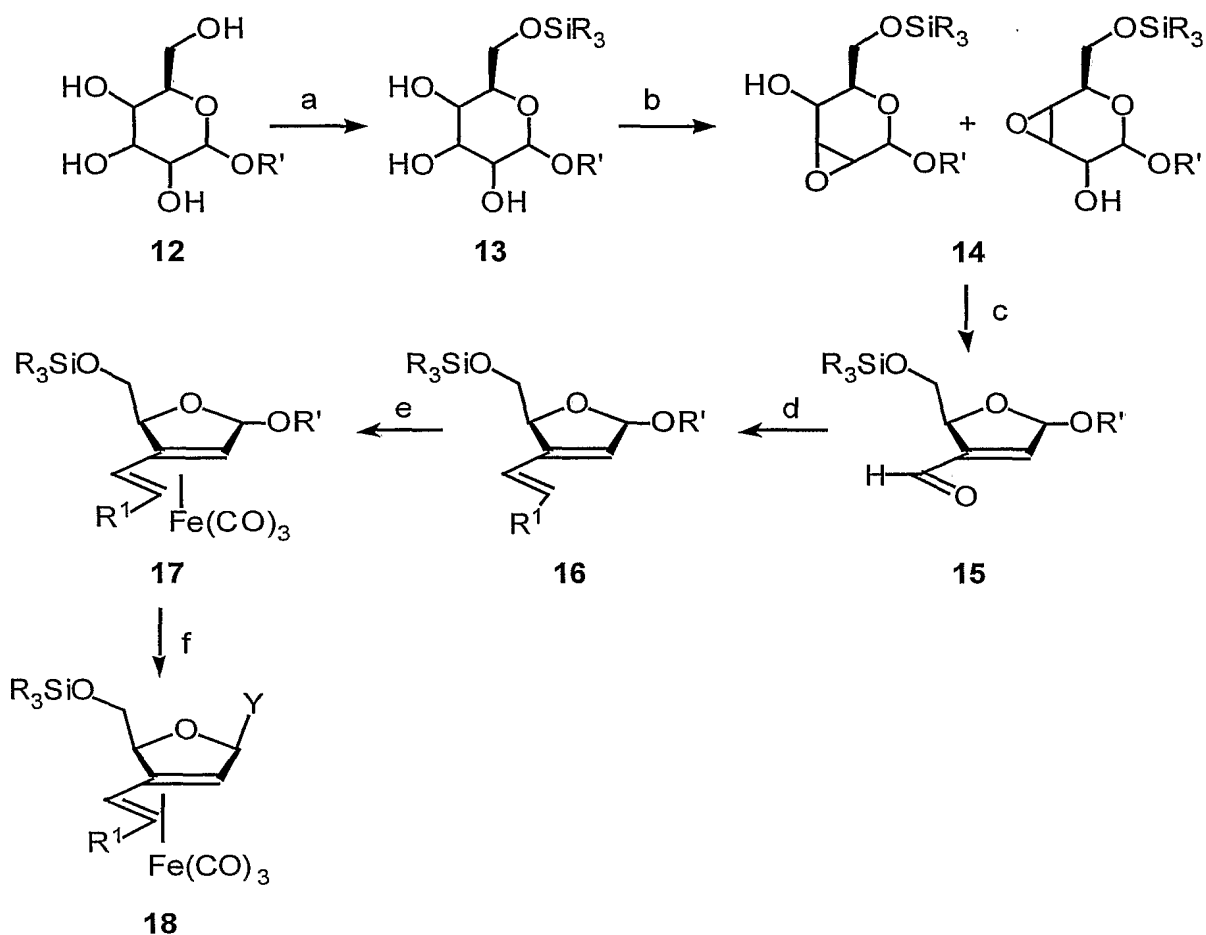
Schritt (e): Komplexierung von **16** zu **17** unter Verwendung von  $\text{Fe}_2(\text{CO})_9$  oder anderer zum Transfer der  $\text{Fe}(\text{CO})_3$ -Gruppe befähigten Reagenzien;

Schritt (f): Einführung einer Nucleobase oder einer Gruppe Y (nach Formel **5**) durch diastereoselektive, eisen-unterstützte nucleophile Substitution, bevorzugt unter Verwendung silylierter Nucleobasen in Gegenwart einer Lewissäure (Heßler 1994).

Der allgemeine Syntheseweg (Schema 1) wurde im Rahmen der Dissertation von Erik Heßler (Universität Frankfurt am Main 1993) und der Diplomarbeit von Andre Majdalani (Universität Frankfurt am Main 1994) entwickelt und damit publiziert. Die Schritte (a), (b) und (c) (Herstellung der Aldehyd-Zwischenstufen vom Typ **15**, mit  $\text{R}_3\text{Si} = \text{Thexyldimethylsilyl}$ ) basieren auf einem literaturbekannten Verfahren (Rehnberg 1990). Die Abtrennung von diastereomeren Nebenprodukten erfolgt durch Chromatographie und/oder Kristallisation auf der Stufe von **17**, **18** oder **19**.



- 16 -



(Schema 1)

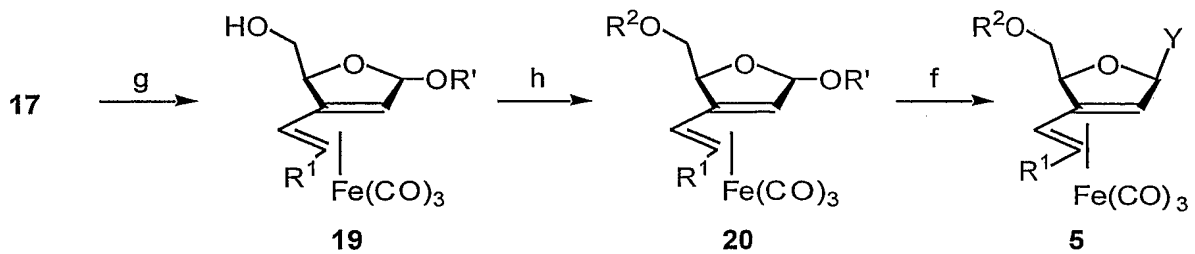
Zur Variation der Gruppe R<sup>2</sup> bei der Herstellung von Verbindungen des Typs **5** (Schema 2) wird

(g) die Silylgruppe von **17** mit Fluorid abgespalten;

(h) die freie OH-Funktion erneut verethert oder verestert und

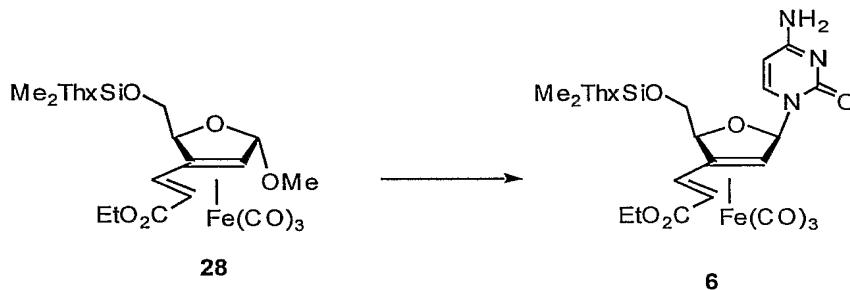
(f) die Gruppe Y wiederum durch diastereoselektive, Eisen-unterstützte nucleophile Substitution, bevorzugt unter Verwendung silylierter Nucleobasen in Gegenwart einer Lewisäure, eingeführt.

- 17 -



(Schema 2)

Beispielsweise kann der Schritt (f) die folgende Reaktion umfassen:



Die vorliegende Erfindung betrifft auch ein Verfahren zur Synthese von Substanzen vom Typ **44** (Typ **2** mit  $\text{X} = \text{CH}_2$ , z.B. Verbindung **35**), die als Arzneimittel verwendet werden (Schema 3). Es umfaßt die folgenden Schritte: Schritte (a, b, c): Überführung von Propargylalkohol **36** in das Acetal **37** durch C-Silylierung, Oxidation des Alkohols zum Aldehyd und säurekatalysierte Acetalisierung mit Allylalkohol;

Schritt (d): Cylisierung von **37** durch eine Pauson-Khand- oder Pauson-Khand-artige Reaktion;

Schritt (e): Diastereoselective Reduktion von **38**, vorzugsweise mit Natriumborhydrid in Gegenwart von Cer(III)chlorid;

Schritte (f, g): Desilylierung und Acetylierung zu **40**;

Schritt (h): Diastereoselective Pd-katalysierte Einführung einer Nucleobase oder einer anderen (nucleophilen) Gruppe Y (nach Formel **5**);

- 18 -

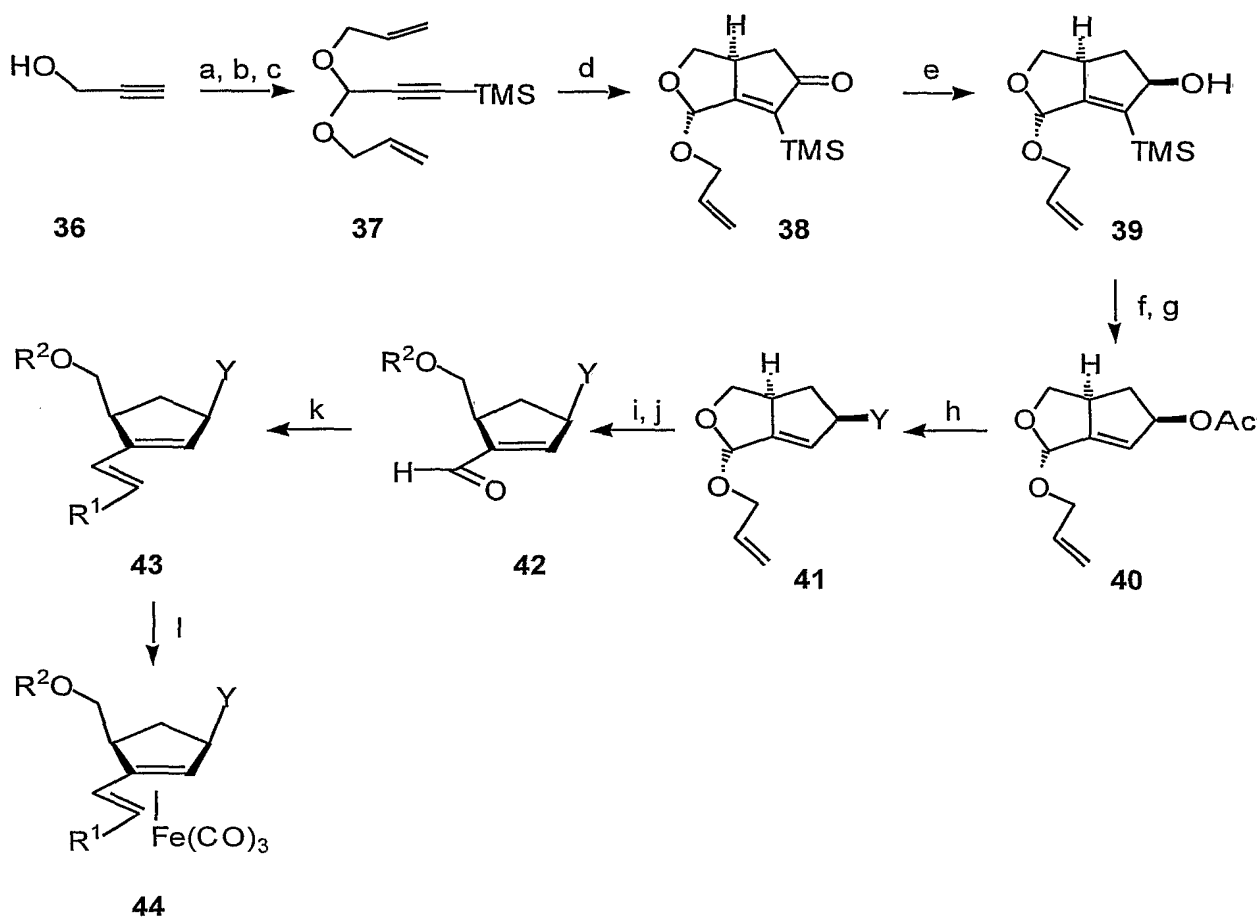
Schritt (i, j): säurekatalysierte Acetalhydrolyse zum Hydroxy-Aldehyd und nachfolgende Silylierung, Veretherung oder Veresterung der OH-Funktion (variable Einführung von R<sup>2</sup>);

Schritt (k): Olefinierung der Aldehyde **42** zu Dienem vom Typ **43**, vorzugsweise durch Wittig-Reaktion (variable Festlegung von R<sup>1</sup>);

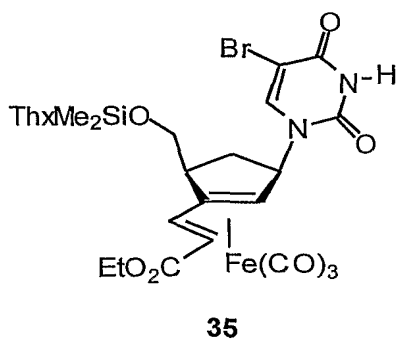
Schritt (l): Diastereoselektive Komplexierung von **43** zu **44** unter Verwendung von Fe<sub>2</sub>(CO)<sub>9</sub> oder anderer zum Transfer der Fe(CO)<sub>3</sub>-Gruppe befähigten Reagenzien;

Der allgemeine Syntheseweg bis zu den Zwischenstufen vom Typ **42** (Schema 3) wurde bereits publiziert (J. Velcicky, J. Lex, H.-G. Schmalz, *Org. Lett.* **2002**, 4, 565-568). Die Schritte (a) bis (d) (Herstellung des racemischen Pauson-Khand-Produktes **38** wurden in Analogie zu einem Literaturverfahren (N. Jeong, B.Y. Lee, S.M. Lee, Y.K. Chung, S.-G. Lee, *Tetrahedron Lett.* **1993**, 34, 4023) durchgeführt.

- 19 -



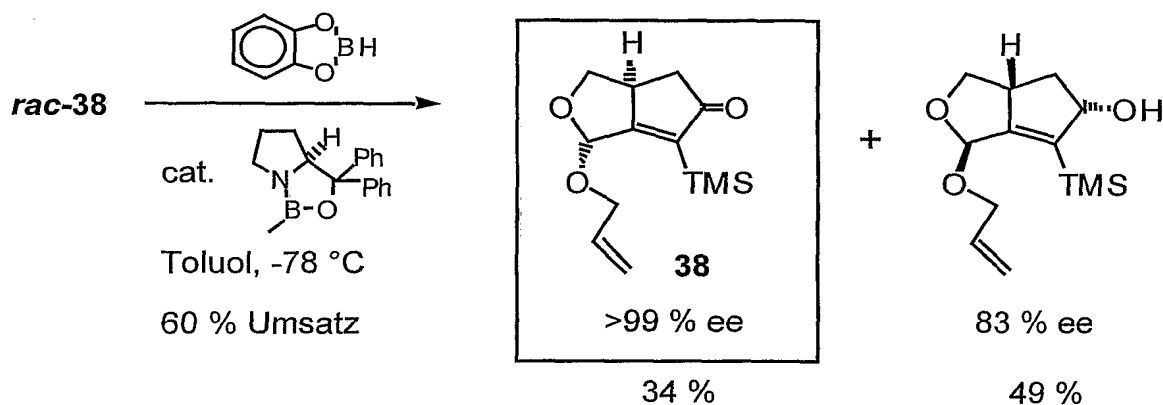
(Schema 3)



Zur Kontrolle der absoluten Konfiguration des Pauson-Khand-Produktes **38** kann der chirogene Schritt (d) entweder enantioselektiv durchgeführt (in Gegenwart chiraler Rhodium oder Iridium-Komplexe) werden oder das Produkt

- 20 -

durch kinetische Racematspaltung (z.B. wie in Schema 4 dargestellt durch Oxazaborolidin-katalysierte Boranreduktion) aufgetrennt werden.



(Schema 4)

Die vorliegende Erfindung betrifft auch ein Verfahren zur Synthese von Substanzen vom Typ **52** (Typ **3** mit  $\text{X} = \text{O}$ ,  $\text{Z} = \text{CH}_2\text{OR}^2$ , z.B. Verbindung **53**), die als Arzneimittel verwendet werden (Schema 5). Es umfaßt die folgenden Schritte:

Schritte (a, b): Überführung von Ribonolacton **45** in das tritylgeschützte Enoltriflat **46** durch Tritylierung der primären OH-Funktion und Umsetzung mit Trifluormethansulfonsäureanhydrid in Pyridin;

Schritt (c): Pd-katalysierte Kupplung von **46** mit einem Vinylstannan oder Vinylboran zu **47**;

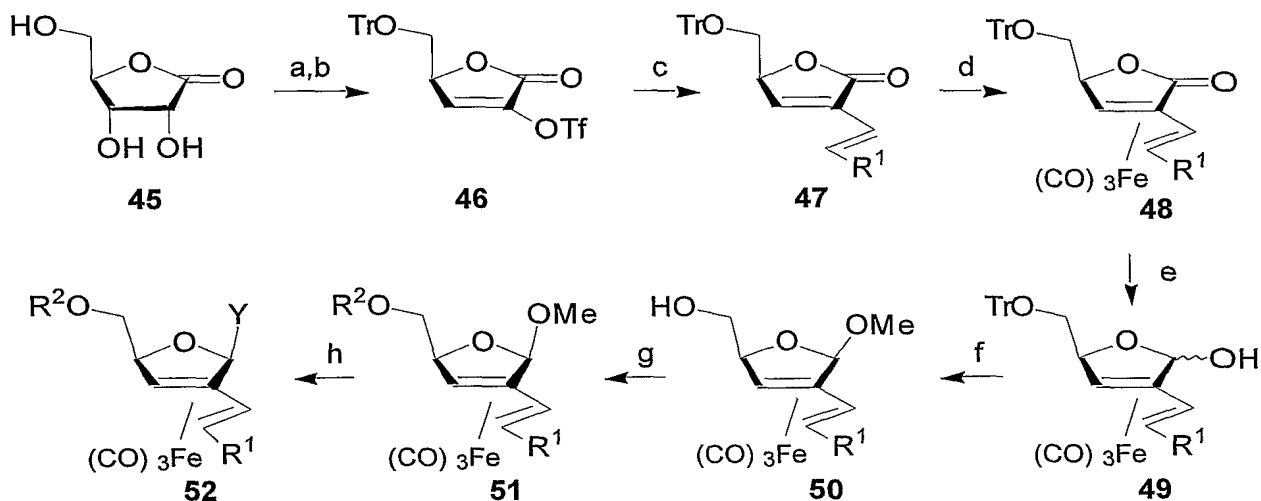
Schritt (d): Diastereoselektive Komplexierung von **47** zu **48** unter Verwendung von  $\text{Fe}_2(\text{CO})_9$  oder anderer zum Transfer der  $\text{Fe}(\text{CO})_3$ -Gruppe befähigten Reagenzien;

Schritt (e): Reduktion des Lactons zum Lactol **49** mit Diisobutylaluminiumhydrid;

Schritt (f): Säurekatalysierte Tritylspaltung und parallele Substitution der OH- gegen eine OMe-Gruppe (Methanol als Lösungsmittel);

Schritt (g): Silylierung, Veretherung oder Veresterung der OH-Funktion unter basischen Bedingungen (variable Einführung von  $\text{R}^2$ );

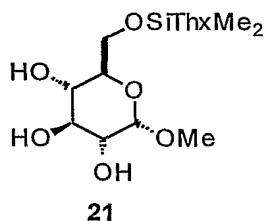
Schritt (h): Einführung einer Nucleobase oder einer Gruppe Y (nach Formel 5) durch diastereoselektive, eisen-unterstützte nucleophile Substitution, bevorzugt unter Verwendung silylierter Nucleobasen in Gegenwart einer Lewisäure.



(Schema 5)

### Synthesevorschriften:

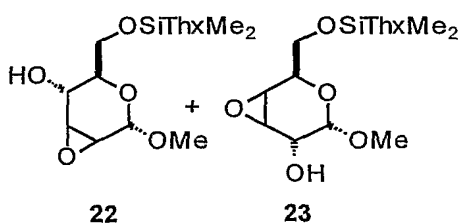
#### 1. Herstellung von (+)-Methyl-6-O-(dimethyl-thexyl-silyl)- $\alpha$ -D-glucopyranosid (21)



In einem 100 mL Schlenkkolben wurden in einer Argonatmosphäre 4.70 g (24.20 mmol) (+)-Methyl- $\alpha$ -D-glucopyranosid in 30 mL abs. Pyridin gelöst und anschließend im Eisbad auf 0°C gekühlt. Unter magnetischem Rühren und Argon-Gegenstrom injizierte man mit einer Spritze 5.0 mL (24.60 mmol) Thexyldimethylsilylchlorid, ließ noch 1 h bei 0°C rühren und entfernte dann das Kühlbad. Nach weiteren 22.5 h Rühren bei Raumtemp. wurde zweimal mit je 50 mL MeOH

versetzt und jeweils im Vak. am Rotationsverdampfer wieder eingengt. Anschließend überführte man das Reaktionsgemisch mit 200 mL Essigester in einen Scheidetrichter, wusch die organische Phase mit 2 mal 100 mL einer Lösung aus 190 mL H<sub>2</sub>O, 20 mL konz. HCl und 15 g NH<sub>4</sub>Cl, sowie mit je 100 mL ges. wäßr. NaHCO<sub>3</sub>-Lösung und ges. wäßr. NaCl-Lösung. Die wäßrigen Phasen extrahierte man mit 2 x 100mL Essigester und trocknete die vereinigten organischen Phasen mit Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>. Nach Filtration wurde im Vak. am Rotationsverdampfer eingengt und der Rückstand durch Flash-Chromatographie an 190 g Kieselgel (Essigester) gereinigt. Man erhielt nach ausgiebigem Trocknen im Ölpumpenvakuum 6.27g (77 %) des analysenreinen Silylethers **21** als farblosen Feststoff. **Schmp.:** 88 - 89°C (Essigester), farbloser Feststoff. - **DC:** Essigester, R<sub>f</sub> = 0.34. - **FT-IR (KBr):** 3375 (s und br., O-H), 2958, 2902, 2876 (s,s,s, ges. C-H), 1466, 1379, 1251, 1152, 1118, 1081 (m,m,m,s,s,s), 1052 (s, C-O), 831, 778 (s,m). - **<sup>1</sup>H-NMR:** (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD) : δ = 0.12 (ψs, 6H, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 0.87 (ψs, 6H, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>C), 0.91 (d, J = 6.9 Hz, 6H, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 1.65 (sept, J = 6.9 Hz, 1H, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 3.28 (ψt, J = 8.9 Hz, 1H, 4-H), 3.35 (dd, <sup>3</sup>J<sub>2,1</sub> = 3.7 Hz, <sup>3</sup>J<sub>2,3</sub> = 9.7 Hz, 1H, 2-H), 3.39 (s, 3H, OMe), 3.51 (ddd, <sup>3</sup>J<sub>5,6b</sub> = 2.1 Hz, <sup>3</sup>J<sub>5,6a</sub> = 5.5 Hz, <sup>3</sup>J<sub>5,4</sub> = 9.9 Hz, 1H, 5-H), 3.60 (ψt, J = 9.5 Hz, 1H, 3-H), 3.75 (dd, <sup>3</sup>J<sub>6a,5</sub> = 5.5 Hz, <sup>2</sup>J<sub>6a,6b</sub> = 11.2 Hz, 1H, 6-Ha), 3.89 (dd, <sup>3</sup>J<sub>6b,5</sub> = 2.1 Hz, <sup>2</sup>J<sub>6b,6a</sub> = 11.2 Hz, 1H, 6-Hb), 4.63 (d, J = 3.7 Hz, 1H, 1-H). - **Analyse:** C<sub>15</sub>H<sub>32</sub>O<sub>6</sub>Si (336.50) ber.: C:53.54 %, H: 9.58 %; gef.: C: 53.28 %, H: 9.88 %.

## 2. Herstellung von Epoxiden des Typs 22 und 23 als Gemisch



In einem 500 mL Dreihalskolben, mit Rückflußkühler und aufgesetztem Hg-Bubbler wurden unter Schutzgas 10.35g (30.76 mmol) des Silylethers **21** und 9.70 g (36.98 mmol) Triphenylphosphan in 250 mL abs. Benzol vorgelegt und durch kräftiges magnetisches Rühren weitgehend gelöst. Zu dieser Lösung gab man (unter Argon-Gegenstrom) mit einer Spritze 5.3 mL (33.66 mmol) DEAD und ließ 1 h bei Raumtemp. reagieren (wobei die Lösung nach 30 min trüb wurde) bevor man für 4 h zum Sieden erhitze. Nach Abkühlen auf Raumtemp. wurde die Reaktionslösung in einen Scheidetrichter überführt und jeweils mit 250 mL 1N HCl-Lösung und ges. wäßr. NaCl-Lösung

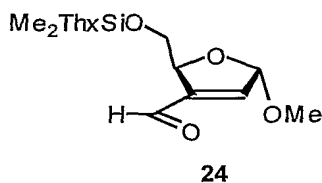
- 23 -

gewaschen. Die wäßrigen Phasen extrahierte man mit 2 x 300 mL und 1 x 150 mL Ether und trocknete die vereinigten organischen Phasen mit Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>. Nach Filtration wurde im Vak. am Rotationsverdampfer eingeeengt, der Rückstand mit CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> auf Kieselgel aufgezogen und anschließend (in zwei Portionen) durch Flash-Chromatographie an 190 g Kieselgel (*n*-Hexan / Essigester = 2+1, dann 5+3) gereinigt. Man erhielt nach Trocknen im Ölpumpenvakuum 8.71 g (89 %) eines farblosen Feststoffs, bei dem es sich laut <sup>1</sup>H-NMR (wahrscheinlich) um ein Gemisch von vier isomeren Epoxiden handelte. Das Hauptprodukt konnte durch präparative HPLC (Bed. s.u.) als farbloser Feststoff in analytisch reiner Form isoliert werden.

**Rohgemisch:** - DC : *n*-Hexan / Essigester = 1 + 1, R<sub>f</sub> = 0.34 und 0.41. - **analyt. HPLC** : *n*-Hexan / Essigester = 10 + 6.67; MN Nucleosil 50-10; 2 mL/min; Refraktom.; Retentionszeiten: 3.21 min, 3.43 min, 4.20 min, 5.13 min. - **präp. HPLC** : *n*-Hexan / Essigester = 10+6.67; 0.1 L/min; RI 20.-  
**Analyse** : C<sub>15</sub>H<sub>30</sub>O<sub>5</sub>Si (318.48); ber.: C:56.57 %, H: 9.49 %; gef.: C: 56.80 %, H: 9.39 %.

**Hauptprodukt:** - DC : *n*-Hexan / Essigester = 1 + 1, R<sub>f</sub> = 0.34. - **analyt. HPLC** : *n*-Hexan / Essigester = 10 + 6.67; MN Nucleosil 50-10; 2 mL/min; Refraktom.; Retentionszeit : 4.20 min. - **präp. HPLC** : *n*-Hexan / Essigester = 10+6.67; 0.1 L/min; RI 20. - **FT-IR (KBr)** :  $\tilde{\nu}$  = 3441 (s und br., O-H), 2959, 2878 (s,m, ges. C-H), 1463, 1408 (m,m), 1257, 1149, 1130, 1105 (jeweils s), 1059 (s, C-O), 1001, 983, 906, 822, 780, 763 (jeweils s). - **<sup>1</sup>H-NMR** : (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>) :  $\delta$  = 0.13 ( $\psi$ s, 6H, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 0.85 ( $\psi$ s, 6H, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>C), 0.88 (d, J = 6.9 Hz, 6H, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 1.62 (sept, J = 6.9 Hz, 1H, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 2.52 (breites s, 1H, D<sub>2</sub>O austauschbar, 4-OH), 3.45 (s, 3H, OMe), 3.46 (dd, <sup>3</sup>J<sub>3,4</sub> = 1.8 Hz, <sup>3</sup>J<sub>3,2</sub> = 4.2 Hz, 1H, 3-H), 3.54 (dd, <sup>3</sup>J<sub>2,1</sub> = 3.1 Hz, <sup>3</sup>J<sub>3,2</sub> = 4.2 Hz, 1H, 2-H), 3.67 ( $\psi$ dt, <sup>3</sup>J<sub>5,6</sub> = 4.9 Hz, <sup>3</sup>J = 9.0 Hz, 1H, 5-H), 3.74-3.85 (m, u.a. mit J = 5.3 Hz, J = 10.5 Hz, 2H, 6-H), 3.93 (breites d, J = 8.7 Hz, 1H, 4-H), 4.88 (dd, <sup>4</sup>J<sub>1,5</sub> = 0.5 Hz, <sup>3</sup>J<sub>1,2</sub> = 3.1 Hz, 1H, 1-H). - **Analyse** : C<sub>15</sub>H<sub>30</sub>O<sub>5</sub>Si (318.48); ber.: C:56.57 %, H: 9.49 %; gef.: C: 56.03 %, H: 9.30 %.

### 3. Herstellung von (-)-(2S,5S)-5-((Dimethyl-thexyl-silyloxy)-methyl)-2-methoxy-2,5-dihydrofuran-4-carbaldehyd (24)

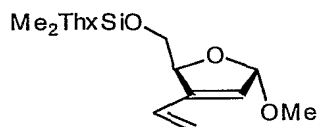




- 24 -

In einem 500 mL Dreihalskolben, ausgestattet mit Tropftrichter, Wasserabscheider und Rückflußkühler (mit aufgesetztem Hg-Bubbler) wurden in einer Argonatmosphäre 3.66 g (42.15 mmol) LiBr und 5.10 mL (42.46 mmol) frisch im Kugelrohr (40-60°C, ca. 2 mbar) destillierter Tetramethylharnstoff in 200 mL Toluol vorgelegt und unter magnetischem Rühren im Ölbad zum Rückfluß erhitzt. Anschließend tropfte man 3.14 g (9.86 mmol) des vorstehend beschriebenen Epoxidgemisches (**22**, **23**), gelöst in 150 mL Toluol, innerhalb von 2.5 h zur siedenden Reaktionslösung. Man ließ noch weitere 30 min reagieren, kühlte dann auf Raumtemp. ab und versetzte mit 170 mL Ether. Zur Abtrennung eines braunen Polymerisationsproduktes filtrierte man durch 50 g Kieselgel, wusch mit 150 mL Toluol / Ether = 2+1 nach und zog im Vak. am Rotationsverdampfer das Lösungsmittel ab. Der braune, ölige Rückstand wurde durch Flash-Chromatographie an 220 g Kieselgel (*n*-Hexan / Essigester = 6+1) gereinigt. Man erhielt nach Trocknen im Ölpumpenvakuum 2.23 g (75 %) des Aldehydes **24** als analytisch reines, rot-braunes Öl. - **DC** : *n*-Hexan / Essigester = 4+1,  $R_f = 0.37$ . - **Drehwert** :  $[\alpha]_{589}^{20} = -68.7$ , ( $c = 1.0$  in  $\text{CHCl}_3$ ); - **CD** :  $\Theta(\lambda) = -19352$  (233.0 nm),  $-2429$  (335.0 nm),  $-2052$  (341.0 nm),  $-2832$  (348.0 nm),  $-1701$  (357.0 nm),  $-2321$  (365.0 nm),  $-679$  (378.0 nm),  $-947$  (384.0 nm), ( $c = 0.007$  in *n*-Hexan). - **UV (MeOH)** :  $\lambda_{\text{max}}(\epsilon) = 214.0$  nm (8935). - **FT-IR (Film)** :  $\tilde{\nu} = 2958, 2868$  (m,m, ges. C-H), 2830, 2717 (m,w, C-H-Aldehyd), 1692 (s, C=O), 1465, 1354, 1252, 1190, 1136 (jeweils m), 1042 (s, C-O), 969, 903, 833, 778 (jeweils m). - **<sup>1</sup>H-NMR** : (270 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta = 0.02 + 0.06$  (s+s, jeweils 3H,  $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 0.78 (ψs, 6H,  $(\text{CH}_3)_2\text{C}$ ), 0.82 (ψd,  $J = 6.9$  Hz, 6H,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 1.55 (sept,  $J = 6.9$  Hz, 1H,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 3.43 (s, 3H, OMe), 3.90 (ψd,  $J = 2.5$  Hz, 2H,  $\text{CH}_2\text{O}$ ), 5.12-5.16 (m, 1H, 5-H), 5.91 (ψd,  $J = 4.3$  Hz, 1H, 2-H), 6.68 (ψs, 1H, 3-H), 9.88 (s, 1H, CHO). - **Analyse** :  $\text{C}_{15}\text{H}_{28}\text{O}_4\text{Si}$  (300.47); ber.: C: 59.96%, H: 9.39%; gef.: C: 59.99 %, H: 9.34 %.

#### 4. Herstellung von (-)-(2S,5S)-5-((Dimethyl-thexyl-silyloxy)-methyl)-2-methoxy-4-vinyl-2,5-dihydrofuran (**25**)

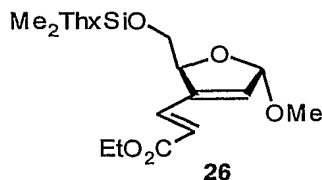
**25**

- 25 -

In einem 250 mL Schlenkkolben wurden in einer Argonatmosphäre 1.85 g (5.18 mmol) Methyl-triphenylphosphoniumbromid in 50 mL abs. THF vorgelegt und auf  $-40^{\circ}\text{C}$  gekühlt. Unter magnetischem Rühren und Argon-Gegenstrom injizierte man mit einer Spritze 3.0 mL (4.80 mmol) *n*-Butyllithium-Lösung (1.6 M in Hexan) hinzu, ließ 30 min reagieren (Gelbfärbung), kühlte auf  $-78^{\circ}\text{C}$  ab und gab dann 1.01 g (3.36 mmol) des Aldehydes **24**, gelöst in 20 mL abs. THF, zur Reaktionslösung. Man ließ langsam auf Raumtemp. kommen (ca. 4.5 h) wobei sich die Lösung orange färbte, und überführte sie mit 200 mL Ether in einen Scheidetrichter. Nach Zugabe von 200 mL Eiswasser trennte man die Phasen und wusch die organische Phase mit 200 mL ges. wäßr. NaCl-Lösung. Die wäßrigen Phasen extrahierte man mit 1 x 200 mL und 2 x 100 mL Ether und trocknete die vereinigten organischen Phasen mit  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ . Nach Filtration wurde im Vak. am Rotationsverdampfer eingeeengt und der Rückstand durch Flash-Chromatographie an 60 g Kieselgel (*n*-Hexan / Essigester = 10+1) gereinigt. Man erhielt nach Trocknen im Ölpumpenvakuum 0.9741 g (97 %) analysenreines **25** als farbloses Öl. - **DC** : *n*-Hexan/Essigester = 10+1,  $R_f = 0.32$ . - **Drehwerte** :  $[\alpha]_{385}^{20} = -49.5$ ,  $[\alpha]_{378}^{20} = -52.5$ ,  $[\alpha]_{346}^{20} = -62.5$ ,  $[\alpha]_{436}^{20} = -136.3$ ,  $[\alpha]_{365}^{20} = -282.7$ , ( $c = 1.1$  in *n*-Hexan). - **CD** :  $\Theta(\lambda) = -35370$  (227.5 nm), ( $c = 0.002$  in *n*-Hexan). - **UV (n-Hexan)**:  $\lambda_{\text{max}}(\epsilon) = 226.0$  nm (15664). - **FT-IR (Film)** :  $\tilde{\nu} = 3092$  (w, unges. C-H), 2946, 2866 (s,s, ges. C-H), 1597 (m, C=C), 1465, 1367, 1251, 1194, 1140 (m,m,s,m,s), 1066 (s, C-O), 960, 914, 832, 778 (m,m,s,m). -  **$^1\text{H-NMR}$**  : (270 MHz,  $\text{C}_6\text{D}_6$ ) :  $\delta = 0.09 + 0.11$  (s+s, jeweils 3H,  $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 0.89 ( $\psi$ s, 6H,  $(\text{CH}_3)_2\text{C}$ ), 0.94 (d,  $J = 6.8$  Hz, 6H,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 1.63 (sept,  $J = 6.9$  Hz, 1H,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 3.29 (s, 3H, OMe), 3.58 (dd,  $^3J = 3.7$  Hz,  $^2J = 11.1$  Hz, 1H,  $\text{CH}_2\text{O}$ ), 3.79 ( $\psi$ dd,  $^3J = 2.7$  Hz,  $^2J = 10.9$  Hz, 1H,  $\text{CH}_2\text{O}$ ), 4.93 (d,  $J = 11.2$  Hz, 1H, 2'-H(*E*)), 4.97 - 5.02 (m, 1H, 5-H), 5.02 (d,  $J = 17.7$  Hz, 1H, 2'-H(*Z*)), 5.57 ( $\psi$ s, 1H, 3-H), 5.87 ( $\psi$ d,  $J = 4.0$  Hz, 1H, 2-H), 6.20 (dd,  $^3J = 10.9$  Hz,  $^3J_{1',2'} = 18.1$  Hz, 1H, 1'-H). -  **$^{13}\text{C-NMR}$**  : (62.90 MHz,  $\text{C}_6\text{D}_6$ ) :  $\delta = -3.4$ ,  $-3.3$  (jeweils q,  $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 18.7, 18.8 (jeweils q,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 20.5, 20.6 (jeweils q,  $(\text{CH}_3)_2\text{C}$ ), 25.4 (s, Si-C), 34.6 (d,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 53.3 (q, OCH<sub>3</sub>), 64.8 (t,  $\text{CH}_2\text{O}$ ), 85.6 (d, C-5), 108.6 (d, C-2), 117.6 (t, C-2'), 126.2 (d, C-3), 129.5 (d, C-1'), 143.5 (s, C-4). - **Analyse** :  $\text{C}_{16}\text{H}_{30}\text{O}_3\text{Si}$  (298.50); ber.: C: 64.38%, H: 10.13 %; gef.: C: 64.35 %, H: 10.13 %.

**5. Herstellung von (–)-(2'S,5'S)-3-E-(5'-((Dimethyl-thexyl-silyloxy)-methyl)-2'-methoxy-2',5'-dihydrofuran-4-yl)-acrylsäureethylester (26)**

- 26 -



In einem 250 mL Zweihalskolben mit Rückflußkühler und aufgesetztem Hg-Bubbler wurden 1.64 g (5.46 mmol) des Aldehydes **24** und 2.85 g (8.18 mmol) Ethoxycarbonyl-methylen-triphenylphosphoranin 100 mL abs. THF gelöst und unter magnetischem Rühren im Wasserbad zum Sieden erhitzt. Da nach 1 h die DC-Reaktionskontrolle (Bed. s.u.) einen vollständigen Umsatz, ließ man auf Raumtemp. abkühlen, engte im Vak. am Rotationsverdampfer ein und trocknete kurz im Ölpumpenvakuum. Den verbliebenen Rückstand zog man mit  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  auf Kieselgel auf und reinigte ihn durch Flash-Chromatographie an 80 g Kieselgel (*n*-Hexan / Essigester = 6+1). Man erhielt 1.92g (95 %) des Esters **26** als gelbes Öl in analytisch reiner Form.

- **DC** : *n*-Hexan / Essigester = 4 + 1,  $R_f = 0.39$ . - **Drehwerte** :  $[\alpha]_{589}^{20} = -16.8$ ,  $[\alpha]_{578}^{20} = -18.1$ ,  $[\alpha]_{546}^{20} = -23.3$ ,  $[\alpha]_{436}^{20} = -66.5$ ,  $[\alpha]_{365}^{20} = -171.8$ , ( $c = 1.2$  in *n*-Hexan). - **CD** :  $\Theta(\lambda) = +1631$  (224.0 nm), -16944 (253.5 nm), ( $c = 0.002$  in *n*-Hexan). - **UV (*n*-Hexan)** :  $\lambda_{\text{max}}(\epsilon) = 253.5$  nm (19913).

- **FT-IR (Film)** :  $\tilde{\nu} = 3080$  (w, unges. C-H), 2957, 2868 (m,m, ges. C-H), 1720 (s, C=O), 1648, 1609 (m,m, C=C), 1465, 1366, 1307, 1254, 1177 (m,m,m,m,s), 1041 (s, C-O), 833, 778 (s,m).

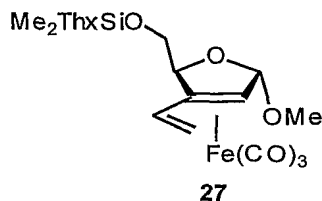
-  **$^1\text{H-NMR}$**  : (270 MHz,  $\text{C}_6\text{D}_6$ ) :  $\delta = 0.04 + 0.06$  (s+s, jeweils 3H,  $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 0.85 ( $\psi$ s, 6H,  $(\text{CH}_3)_2\text{C}$ ), 0.90 (d,  $J = 6.9$  Hz, 6H,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 0.98 (t,  $J = 7.1$  Hz, 3H,  $\text{OCH}_2\text{CH}_3$ ), 1.59 (sept,  $J = 6.9$  Hz, 1H,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 3.22 (s, 3H, OMe), 3.53 (dd,  $^3J = 3.2$  Hz,  $^2J = 11.1$  Hz, 1H,  $\text{CH}_2\text{O}$ ), 3.65 (dd,  $^3J = 3.5$  Hz,  $^2J = 11.1$  Hz, 1H,  $\text{CH}_2\text{O}$ ), 4.02 (q,  $J = 7.1$  Hz, 2H,  $\text{OCH}_2\text{CH}_3$ ), 4.85-4.89 (m, 1H, 5'-H), 5.67 ( $\psi$ s, 1H, 3'-H), 5.75 ( $\psi$ d,  $J = 4.1$  Hz, 1H, 2'-H), 5.99 (d,  $J = 16.2$  Hz, 1H, 2-H), 7.46 (d,  $J = 16.2$  Hz, 1H, 3-H).

-  **$^{13}\text{C-NMR}$**  : (62.90 MHz,  $\text{C}_6\text{D}_6$ ) :  $\delta = -3.5$ , -3.4 (jeweils q,  $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 14.2 (q,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}$ ), 18.7 (q,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 20.5 (q,  $(\text{CH}_3)_2\text{C}$ ), 25.4 (s, Si-C), 34.5 (d,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 53.5 (q, OCH<sub>3</sub>), 60.4 (t,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}$ ), 64.5 (t,  $\text{CH}_2\text{O}$ ), 85.4 (d, C-5'), 108.3 (d, C-2'), 122.5 (d, C-3'), 132.4 (d, C-3), 135.8 (d, C-2), 142.0 (s, C-4'), 165.9 (s, C-1).

- **Analyse**:  $\text{C}_{19}\text{H}_{34}\text{O}_5\text{Si}$  (370.56); ber.: C: 61.58%, H: 9.25 %; gef.: C: 61.77 %, H: 9.27 %.

- 27 -

6. Herstellung von (-)-*endo*-[1',2',3,4- $\eta$ -((2*S*,5*S*)-5-((Dimethyl-thexyl-silyloxy)-methyl)-2-methoxy-4-(*s-cis*-vinyl)-2,5-dihydrofuran)]-tricarbonyl-eisen (**27**)



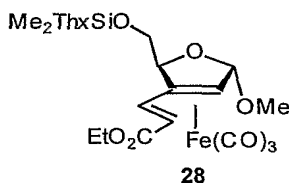
In einem 100 mL Zweihalskolben mit Rückflußkühler und aufgesetztem Hg-Bubbler wurden in einer Argonatmosphäre 0.2425 g (0.81 mmol) des Vinyl-dihydrofurans **25** und 0.44 g (1.21 mmol)  $\text{Fe}_2(\text{CO})_9$  in 40 mL entgastem Ether (frisch durch basisches  $\text{Al}_2\text{O}_3$  filtriert) vorgelegt und unter weitgehendem Lichtausschluß zum Sieden erhitzt (Grünfärbung durch entstehendes  $\text{Fe}_3(\text{CO})_{12}$ ). Nach 2 h versetzte man erneut unter Argon-Gegenstrom mit 0.15 g (0.41 mmol)  $\text{Fe}_2(\text{CO})_9$ , spülte mit wenig Ether nach und erhitze solange unter Rückfluß, bis laut DC (Bed. s.u.) alle eisenhaltigen Nebenprodukte (wahrscheinlich  $\eta^2\text{-Fe}(\text{CO})_4$ -Komplexe) verschwunden waren (insgesamt 6.5 h). Zur Aufarbeitung wurde die Reaktionslösung im Vak. am Rotationsverdampfer eingeeengt, kurz im Ölpumpenvakuum getrocknet, anschließend unter striktem Sauerstoffausschluß mit wenig *n*-Hexan in eine Flash-Säule überführt und mit Argondruck chromatographiert (90 g entgastes Kieselgel, erst *n*-Hexan zum Entfernen von  $\text{Fe}(\text{CO})_5$  und  $\text{Fe}_3(\text{CO})_{12}$ , dann *n*-Hexan / Essigester = 10+1). Man erhielt nach Trocknen im Ölpumpenvakuum 0.3091 g (87 %) Rohprodukt in Form eines rotbraunen Öls, bei dem es sich laut  $^1\text{H-NMR}$  um ein Gemisch des *endo*-Komplexes **27** und seines *exo*-Diastereomeren im Verhältnis von 77:23 handelte. Das diastereomere Nebenprodukt konnte durch präparative HPLC abgetrennt werden. Man isolierte 0.1316 g (37 %) des Komplexes **27** als rotbraunes Öl in analytisch reiner Form.

- **DC** : *n*-Hexan / Essigester = 10+1,  $R_f = 0.39$ . - **analyt. HPLC** : *n*-Hexan / Ether = 10+0.25; MN Nucleosil 50-10; 2 mL/min; Refraktom.; Retentionszeit : 5.64 min. - **s.-präp. HPLC** : *n*-Hexan/Essigester = 10+0.3; 10 mL/min; RI-Detekt. - **Drehwerte** :  $[\alpha]_{389}^{20} = -62.2$ ,  $[\alpha]_{378}^{20} = -66.7$ ,  $[\alpha]_{346}^{20} = -82.9$ , bei 436 und 365 nm kein Lichtdurchlaß, ( $c = 1.3$  in  $\text{CHCl}_3$ ). - **CD** :  $\Theta(\lambda) = -9215$  (258.5 nm), +1920 (284.0 nm), -7087 (320.0 nm), ( $c = 0.010$  in  $\text{CHCl}_3$ ). - **UV** ( $\text{CHCl}_3$ ) :  $\lambda_{\text{max}}(\epsilon) = 289.0$  nm (2554). - **FT-IR (Film)** :  $\tilde{\nu} = 3046$  (w, unges. C-H), 2958, 2866 (m,m, ges. C-H), 2054, 1979 (s, s und br.,  $\text{C}\equiv\text{O}$ ), 1465, 1365, 1253, 1121 (jeweils m), 1054 (m, C-O), 831, 778

- 28 -

(m,m). -  $^1\text{H-NMR}$  : (270 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  = - 0.15 (dd,  $^2J_{2',2''}^{\text{anti,2''syn}} = 2.3$  Hz,  $^3J_{2',1'}^{\text{anti,1'}} = 8.6$  Hz, 1H, 2'-H<sub>anti</sub>), 0.12 + 0.13 (s+s, jeweils 3H,  $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 0.86 ( $\psi$ s, 6H,  $(\text{CH}_3)_2\text{C}$ ), 0.88 (d,  $J = 6.9$  Hz, 6H,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 1.55 - 1.71 (m, u.a. mit  $^3J_{2',1'}^{\text{syn,1'}} = 6.5$  Hz, 2H, 2'-H<sub>syn</sub>,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 1.77 ( $\psi$ d,  $J = 3.0$  Hz, 1H, 3-H), 3.42 (s, 3H, OMe), 3.73 (dd,  $^3J = 5.9$  Hz,  $^2J = 10.3$  Hz, 1H,  $\text{CH}_2\text{O}$ ), 3.86 (dd,  $^3J = 3.6$  Hz,  $^2J = 10.3$  Hz, 1H,  $\text{CH}_2\text{O}$ ), 4.81 ( $\psi$ t,  $J = 4.8$  Hz, 1H, 5-H), 5.40-5.41 (m, 1H, 2-H), 5.44 ( $\psi$ t,  $J = 8.1$  Hz, 1H, 1'-H). -  $^{13}\text{C-NMR}$  : (100.61 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) :  $\delta$  = - 3.5, - 3.4 (jeweils q,  $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 18.6 (q,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 20.1, 20.3 (jeweils q,  $(\text{CH}_3)_2\text{C}$ ), 25.2 (s, Si-C), 34.1 (d,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 36.3 (t, C-2'), 56.1 (q, OCH<sub>3</sub>), 62.5 (d, C-3), 66.4 (t,  $\text{CH}_2\text{O}$ ), 74.4 (d, C-1'), 82.5 (d, C-5), 107.9 (d, C-2), 111.5 (s, C-4), 210.2 (br.,  $\text{Fe}(\text{CO})_3$ ). - **Analyse:**  $\text{C}_{19}\text{H}_{30}\text{FeO}_6\text{Si}$  (438.38); ber.: C: 52.06% H: 6.90 %; gef.: C: 52.04 %, H: 6.76 %.

**7. Herstellung von (-)-endo-[2,3,3',4'- $\eta$ -(2'S,5'S)-3-E-(5'-((Dimethyl-thexyl-silyloxy)methyl)-2'-methoxy-2',5'-dihydrofuran-4-yl)-acrylsäureethylester]-tricarboneisen (28)**



In einem 100 mL Zweihalskolben mit Rückflußkühler und aufgesetztem Hg-Bubbler wurden in einer Argonatmosphäre 0.2467 g (0.67 mmol) des Esters **26** und 0.36 g (0.99 mmol)  $\text{Fe}_2(\text{CO})_9$  in 50 mL entgastem Ether (frisch durch basisches  $\text{Al}_2\text{O}_3$  filtriert) vorgelegt und unter weitgehendem Lichtausschluß zum Sieden erhitzt (Grünfärbung durch entstehendes  $\text{Fe}_3(\text{CO})_{12}$ ). Nach 2 h versetzte man erneut unter Argon-Gegenstrom mit 0.16 g (0.44 mmol)  $\text{Fe}_2(\text{CO})_9$ , spülte mit wenig Ether nach und erhitze solange unter Rückfluß, bis laut DC (Bed. s.u.) alle eisenhaltigen Nebenprodukte verschwunden waren (insgesamt 28 h). Zur Abtrennung unlöslicher  $\text{Fe}_x(\text{CO})_y$ -Komplexe filtrierte man die Reaktionslösung unter Schutzgas durch 30 g Kieselgel, wusch mit *n*-Hexan / Essigester = 1+1 nach und zog im Vak. am Rotationsverdampfer das Lösungsmittel ab. Der dunkle, ölige Rückstand wurde anschließend unter striktem Sauerstoffausschluß mit wenig *n*-Hexan in eine Flash-Säule überführt und mit Argondruck chromatographiert (Hexan / Essigester = 8+1). Man erhielt nach Trocknen im Ölpumpenvakuum 0.3115 g (92 %) Rohprodukt in Form eines rotbraunen Öls, bei dem es sich laut  $^1\text{H-NMR}$  um ein Gemisch von **28** und seinem exo-

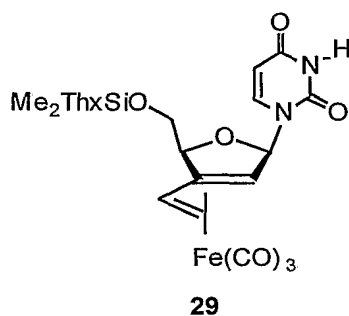
- 29 -

Diastereomeren im Verhältnis von 79 : 21 handelte. Die Abtrennung des diastereomeren Nebenproduktes erfolgte durch semi-präparative HPLC (Bed. s.u.). Man erhielt 0.1938g (57 %) des *endo*-Komplexes **28** als rotbraunes Öl in analytisch reiner Form.

- **DC** : *n*-Hexan / Essigester = 10+1,  $R_f = 0.29$ . - **analyt. HPLC** : *n*-Hexan / Essigester = 10+0.5; MN Nucleosil 50-10; 2 mL/min; Refraktom.; Retentionszeit : 4.56 min. - **s.-präp. HPLC** : *n*-Hexan / Essigester = 10+0.5; 10 mL/min; RI-Detekt. - **Drehwerte**:  $[\alpha]_{589}^{20} = -111.0$ ,  $[\alpha]_{578}^{20} = -117.0$ ,  $[\alpha]_{346}^{20} = -136.8$ , bei 436 und 365 nm kein Lichtdurchlaß, ( $c = 1.2$  in  $\text{CHCl}_3$ ). - **CD** :  $\Theta$  ( $\lambda$ ) = ca. - 25985 (256.0 nm), + 11968 (314.5 nm), - 10338 (350.0 nm), + 1566 (402.5 nm), ( $c = 0.011$  in  $\text{CHCl}_3$ ). - **UV ( $\text{CHCl}_3$ )** :  $\lambda_{\text{max}}(\epsilon) = 301.0$  nm (2883). - **FT-IR (Film)**: 3070 (w, unges. C-H), 2959, 2867 (m,m, ges. C-H), 2063, 1986 (s, s und br.,  $\text{C}\equiv\text{O}$ ), 1709 (m,  $\text{C}=\text{O}$ ), 1466, 1368, 1253, 1194, 1125, 1052, 833 (jeweils m). -  **$^1\text{H-NMR}$**  : (270 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) :  $\delta = 0.11 + 0.12$  (s+s, jeweils 3H,  $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 0.59 (d,  $J = 7.5$  Hz, 1H, 2-H), 0.84 ( $\psi$ s, 6H,  $(\text{CH}_3)_2\text{C}$ ), 0.87 (d,  $J = 6.9$  Hz, 6H,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 1.25 (t,  $J = 7.1$  Hz, 3H,  $\text{OCH}_2\text{CH}_3$ ), 1.62 (sept,  $J = 6.9$  Hz, 1H,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 2.03 - 2.04 (m, 1H, 3'-H), 3.42 (s, 3H, OMe), 3.78 (dd,  $^3J = 5.2$  Hz,  $^2J = 10.5$  Hz, 1H,  $\text{CH}_2\text{O}$ ), 3.88 (dd,  $^3J = 3.3$  Hz,  $^2J = 10.5$  Hz, 1H,  $\text{CH}_2\text{O}$ ), 4.02 - 4.23 (m, u.a. mit  $J = 7.2$  Hz, 2H,  $\text{OCH}_2\text{CH}_3$ ), 4.79 - 4.82 (m, 1H, 5'-H), 5.44 - 5.45 (m, 1H, 2'-H), 5.96 (d,  $J = 8.2$  Hz, 1H, 3-H). -  **$^{13}\text{C-NMR}$** : (100.61 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta = -3.5$  (q,  $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 14.2 (q,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}$ ), 18.5, 18.6 (jeweils q,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 20.2, 20.3 (jeweils q,  $(\text{CH}_3)_2\text{C}$ ), 25.2 (s, Si-C), 34.1 (d,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 43.4 (d, C-2), 56.2 (q,  $\text{OCH}_3$ ), 60.5 (t,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}$ ), 63.1 (d, C-3'), 66.2 (t,  $\text{CH}_2\text{O}$ ), 75.4 (d, C-3), 82.6 (d, C-5'), 107.7 (d, C-2'), 110.1 (s, C-4'), 172.4 (s, C-1), 212 (br.,  $\text{Fe}(\text{CO})_3$ ). - **Analyse** :  $\text{C}_{22}\text{H}_{34}\text{FeO}_8\text{Si}$  (510.44); ber.: C: 51.77 %, H: 6.71 %; gef.: C: 51.97 %, H: 6.57 %.

#### 8. Herstellung von *exo*-[1'',2'',2',3'- $\eta$ -(2',3'-Didehydro-2',3'-dideoxy-5'-O-(dimethylthexyl-silyl)-3'-*s-cis*-vinyl- $\beta$ -*D*-uridin]-tricarbonyl-eisen (**29**)

- 30 -



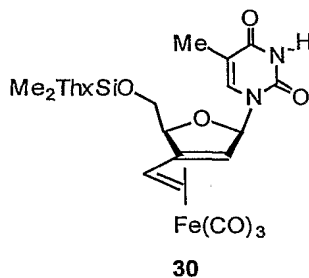
In einem ausgeheizten 100 mL Dreihalskolben mit Rückflußkühler und aufgesetztem Hg-Bubbler wurden unter striktem Sauerstoff-und Feuchtigkeitsausschluß zu 0.5715 g (2.23 mmol) 2,4-Bis-trimethylsiloxy-pyrimidin 0.3260 g (0.74mmol) Komplex 27 und 100 mL CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> (frisch durch basisches Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> filtriert und entgast) gegeben und unter magnetischem Rühren zum Sieden erhitzt. Zu dieser Lösung gab man mittels einer Dosierpumpe innerhalb von 2 h 1.75 mL (1.75 mmol) SnCl<sub>4</sub>- Lösung (1 M in Heptan) hinzu und ließ, nachdem die DC-Reaktionskontrolle (Bed. s.u.) einen vollständigen Umsatz anzeigte, auf Raumtemp. abkühlen. Zur Aufarbeitung wurde die Lösung mit 20 mL CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> in einem Scheidetrichter überführt und rasch mit jeweils 100 mL ges. wäßr. NaHCO<sub>3</sub>-Lösung und ges. wäßr. NaCl-Lösung gewaschen. Die wäßrigen Phasen extrahierte man mit 2 x 50 mL CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> und trocknete die vereinigten organischen Phasen mit Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>. Zur Vermeidung einer möglichen oxidativen Dekomplexierung entgaste man die Lösung sofort durch kurzzeitiges Anlegen eines leichten Ölpumpenvakuums und belüftete anschließend wieder mit Argon. Nach Filtration wurde im Vak. am Rotationsverdampfer eingeeengt und kurz im Ölpumpenvakuum getrocknet. Anschließend wurde der gelbe, ölige Rückstand unter striktem Sauerstoffausschluß in eine Flash-Säule überführt und mit Argondruck chromatographiert (90 g entgastes Kieselgel, *n*-Hexan / Essigester = 3+2). Man erhielt nach Trocknen im Hochvakuum 0.3617 g (94 %) Rohprodukt in Form eines gelben Schaumes, bei dem es sich laut <sup>1</sup>H-NMR um ein Gemisch des Komplexes 29 und des Diastereomeren im Verhältnis von 84 : 16 handelte. Die Abtrennung des diastereomeren Nebenproduktes erfolgte durch semi-präparative HPLC (Bed. s.u.). Man erhielt 0.2588 g (67 %) des Komplexes 29 und 0.0451 als gelben, erstarrten Schaum, in analytisch reiner Form.

- **Schmp.** : 76 - 78°C (CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>), gelber, fester Schaum. - **DC** : *n*-Hexan / Essigester = 1+1, R<sub>f</sub> = 0.40. - **analyt. HPLC** : *n*-Hexan / Essigester = 10+4.33; MN Nucleosil 50-10; 2 mL/min; Refraktom.; Retentionszeit : 4.65 min. - **s.-präp. HPLC** : *n*-Hexan / Essigester = 10+5; 10 mL/min; RI-Detekt. - **Drehwerte** : [α]<sub>389</sub><sup>20</sup> = - 165.7, [α]<sub>378</sub><sup>20</sup> = - 175.1, [α]<sub>346</sub><sup>20</sup> = - 206.8, bei 436 und

- 31 -

365 nm kein Lichtdurchlaß, ( $c = 0.9$  in MeOH). - **CD** :  $\Theta$  ( $\lambda$ ) = - 1079 (271.5 nm), - 21924 (306.0 nm), ( $c = 0.006$  in MeOH). - **UV (MeOH)** :  $\lambda_{\max}(\epsilon) = 260.0$  nm (14251). - **FT-IR (KBr)** :  $\tilde{\nu} = 3412, 3192$  (w,w, jeweils br., N-H), 3061 (w, unges. C-H), 2959, 2867 (m,w, ges. C-H), 2057, 1987 (s, s und br., C=O), 1686 (s und br., C=O), 1464, 1255, 1123, 832 (jeweils m). -  **$^1\text{H-NMR}$**  : (270 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) :  $\delta = - 0.03$  (dd,  $^2J_{2''\text{anti},2''\text{syn}} = 2.4$  Hz,  $^3J_{2''\text{anti},1''} = 8.6$  Hz, 1H, 2''-H<sub>anti</sub>), 0.15 + 0.18 (s+s, jeweils 3H,  $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 0.86-0.88 (m, 12H,  $(\text{CH}_3)_2\text{C}$ ,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 1.63 (sept,  $J = 7.0$  Hz, 1H,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 1.79 - 1.82 (m, 2H, 2'-H, 2''-H<sub>syn</sub>), 3.94 - 4.05 (m, 2H, 5'-H), 4.99 ( $\psi$ t,  $J = 3.8$  Hz, 1H, 4'-H), 5.59 ( $\psi$ t,  $J = 7.8$  Hz, 1H, 1''-H), 5.67 (dd,  $J = 2.2$  Hz,  $^3J_{5,6} = 8.2$  Hz, 1H, 5-H), 6.15 (s, 1H, 1'-H), 7.85 (d,  $J = 8.2$  Hz, 1H, 6-H), 8.28 (breites s, 1H,  $\text{D}_2\text{O}$  austauschbar, N-H). -  **$^{13}\text{C-NMR}$**  : (62.90 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) :  $\delta = - 3.4, - 3.3$  (jeweils q,  $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 18.5, 18.6 (jeweils q,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 20.2, 20.3 (jeweils q,  $(\text{CH}_3)_2\text{C}$ ), 25.5 (s, Si-C), 34.0 (d,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 37.6 (t, C-2''), 58.2 (d, C-2'), 66.3 (t, C-5'), 75.6 (d, C-1''), 85.0 (d, C-4'), 90.4 (d, C-1'), 101.9 (d, C-5), 109.7 (s, C-3'), 140.3 (d, C-6), 150.2 (s, C-4), 163.0 (s, C-2), 209.3 (br.,  $\text{Fe}(\text{CO})_3$ ). - **MS** : (MAT 8222, EI, 70 eV):  $m/z$  (%) = 518 (2)  $[\text{M}^+]$ , 490 (1)  $[\text{M}^+ - \text{CO}]$ , 434 (40)  $[\text{M}^+ - 3 \times \text{CO}]$ , 349 (48)  $[\text{M}^+ - 3 \times \text{CO} - \text{Thexyl}]$ . - **Analyse** :  $\text{C}_{22}\text{H}_{30}\text{FeN}_2\text{O}_7\text{Si}$  (518.42); ber.: C: 50.97 %, H: 5.83 %, N: 5.40 %; gef.: C: 50.95 %, H: 5.67 %, N: 5.66 %.

**9. Herstellung von *exo*-[1'',2'',2',3'- $\eta$ -(2',3'-Didehydro-2',3'-dideoxy-5'-O-(dimethyl-thexylsilyl)-3'-*s-cis*-vinyl- $\beta$ -D-thymidin]-tricarbonyl-eisen (30)**



In einem ausgeheizten 100 mL Zweihalskolben mit Hg-Bubbler wurden unter striktem Sauerstoff- und Feuchtigkeitsschluß zu 0.1842 g (0.68 mmol) 5-Methyl-2,4-bis-trimethylsiloxy-pyrimidin (0.1019 g, 0.23 mmol) Komplex **28** und 50 mL  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  (frisch durch basisches  $\text{Al}_2\text{O}_3$  filtriert und entgast) gegeben und unter magnetischem Rühren im Eisbad auf 0°C gekühlt. Zu dieser Lösung



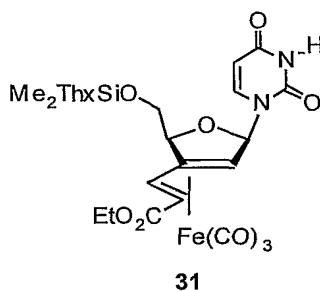
gab man mittels einer Dosierpumpe innerhalb von 1.5 h 0.70 mL (0.70 mmol)  $\text{SnCl}_4$ -Lösung (1 M in Heptan) hinzu, kontrollierte den Umsatz per DC (Bed. s.u.) und überführte dann den Kolbeninhalt mit einer Transfer-Nadel in 100 mL einer kräftig gerührten ges. wäßr.  $\text{NaHCO}_3$ -Lösung. Anschließend wurde die Lösung mit 20 mL  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  in einem Scheidetrichter überführt und rasch mit 100 mL ges. wäßr.  $\text{NaCl}$ -Lösung gewaschen. Die übrige Aufarbeitung erfolgte analog zu der in Abschnitt 7.8.3.1. beschriebenen. Nach Filtration vom Trockenmittel und Entfernen des Lösungsmittels im Vak. am Rotationsverdampfer wurde der Rückstand unter striktem Sauerstoffausschluß in eine Flash-Säule überführt und mit Argondruck chromatographiert (80 g entgastes Kieselgel, *n*-Hexan / Essigester = 3+2). Man erhielt nach Trocknen im Ölpumpenvakuum 0.1237g (100 %) Rohprodukt in Form eines gelben Schaumes, bei dem es sich laut  $^1\text{H-NMR}$  um ein Gemisch des Komplexes **30** und seines Diastereomeren im Verhältnis von 59 : 41 handelte. Die Abtrennung des diastereomeren Nebenproduktes erfolgte durch semi-präparative HPLC (Bed. s.u.). Man erhielt 0.0619 g (50 %) des Komplexes **30** als gelben, erstarrten Schaum, in analytisch reiner Form.

**Komplex E14 : - Schmp.** : 74 - 77°C (subl.,  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ), gelber, fester Schaum. - **DC** : *n*-Hexan / Essigester = 1+1,  $R_f$  = 0.48. - **analyt. HPLC** : *n*-Hexan / Essigester = 10 + 4.33; MN Nucleosil 50-10; 2 mL/min; Refraktom.; Retentionszeit : 2.85 min. - **s.-präp. HPLC** : *n*-Hexan / Essigester = 10 + 5; 10 mL/min; RI-Detekt. - **Drehwerte** :  $[\alpha]_{589}^{20} = -176.5$ ,  $[\alpha]_{578}^{20} = -186.5$ ,  $[\alpha]_{546}^{20} = -219.8$ ,  $[\alpha]_{436}^{20} = -468.1$ , bei 365 nm kein Lichtdurchlaß, ( $c = 0.9$  in MeOH). - **CD** :  $\Theta$  ( $\lambda$ ) = ca. - 9964 (241.5 nm), -12588 (257.0 nm), - 8268 (278.0 nm), - 22366 (305.0 nm), ( $c = 0.005$  in MeOH). - **UV (MeOH)** :  $\lambda_{\text{max}}(\epsilon) = 266.0$  nm (13387). - **FT-IR (KBr)** :  $\tilde{\nu} = 3413, 3185$  (w,w, jeweils br., N-H), 3059 (w, unges. C-H), 2959, 2867 (m,w, ges. C-H), 2057, 1987 (s, s und br.,  $\text{C}\equiv\text{O}$ ), 1691 (s und br.,  $\text{C}=\text{O}$ ), 1466, 1255, 1118, 832 (jeweils m). -  **$^1\text{H-NMR}$** : (250 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) :  $\delta = 0.00$  (dd,  $^2J_{2''\text{anti},2''\text{syn}} = 2.5$  Hz,  $^3J_{2''\text{anti},1''} = 8.7$  Hz, 1H, 2''-H<sub>anti</sub>), 0.16 + 0.17 (s+s, jeweils 3H,  $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 0.88 - 0.90 (m, 12H,  $(\text{CH}_3)_2\text{C}$ ,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 1.65 (sept,  $J = 6.9$  Hz, 1H,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 1.79 - 1.83 (m, u.a. mit  $J = 2.5$  Hz, 2H, 2''-H<sub>syn</sub>, 2'-H), 1.92 (d,  $^4J = 1.2$  Hz, 3H, 5-CH<sub>3</sub>), 3.84 (dd,  $^3J_{5'a,4'} = 6.2$  Hz,  $^2J_{5'a,5'b} = 10.8$  Hz, 1H, 5'-Ha), 3.98 (dd,  $^3J_{5'b,4'} = 4.8$  Hz,  $^2J_{5'b,5'a} = 10.8$  Hz, 1H, 5'-Hb), 4.92 ( $\psi$ t,  $J = 5.2$  Hz, 1H, 4'-H), 5.64 ( $\psi$ t,  $J = 7.9$  Hz, 1H, 1''-H), 6.09 (s, 1H, 1'-H), 7.35 (d,  $^4J = 1.2$  Hz, 1H, 6-H), 8.40 (breites s, 1H,  $\text{D}_2\text{O}$  austauschbar, N-H). -  **$^{13}\text{C-NMR}$**  : (62.90 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) :  $\delta = -3.3$  (q,  $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 12.7 (q, 5-CH<sub>3</sub>), 18.5, 18.6 (jeweils q,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 20.2, 20.4 (jeweils q,  $(\text{CH}_3)_2\text{C}$ ), 25.4 (s, Si-C), 34.0 (d,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 37.6 (t, C-2''), 57.5 (d, C-2'), 66.3

- 33 -

(t, C-5'), 76.2 (d, C-1''), 84.5 (d, C-4'), 90.8 (d, C-1'), 109.8 (s, C-3'), 110.3 (s, C-5), 135.5 (d, C-6), 150.3 (s, C-4), 163.5 (s, C-2), 209.5 (br., Fe(CO)<sub>3</sub>). - **MS** : (MAT 8222, EI, 70 eV): m/z (%) = 532 (3) [M<sup>+</sup>], 504 (1) [M<sup>+</sup> - CO], 448 (40) [M<sup>+</sup> - 3xCO], 363 (50) [M<sup>+</sup> - 3xCO, - Thexyl]. - **Analyse**: C<sub>23</sub>H<sub>32</sub>FeN<sub>2</sub>O<sub>7</sub>Si (532.45); ber.: C: 51.88 %, H: 6.06 %, N: 5.26 %; gef.: C: 51.96 %, H: 6.11 %, N: 5.19 %.

**10. Herstellung von *exo*-[2',2'',3',3''-η-(3'-(3''(*E*)-Acrylsäureethylester-3-yl)-2',3'-dideoxy-2',3'-dideoxy-5'-O-(dimethyl-thexyl-silyl)-f3b-*D*-uridin)]-tricarbonyl-eisen (31)**



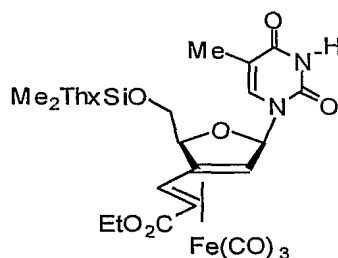
Unter striktem Sauerstoff- und Feuchtigkeitsausschluß wurden 0.2495 g (0.97 mmol) 2,4-Bis-trimethylsiloxypyrimidin, 0.1774 g (0.35 mmol) Ester **28** und 80 mL CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> unter magnetischem Rühren zum Sieden erhitzt. Mittels einer Dosierpumpe wurde innerhalb von 2 h mit 1.20 mL (1.20 mmol) SnCl<sub>4</sub>-Lösung (1 M in Heptan) zugegeben. Nach dem die DC-Reaktionskontrolle (Bed. s.u.) vollständigen Umsatz anzeigte, wurde wie oben beschrieben aufgearbeitet. Nach Filtration vom Trockenmittel und Entfernen des Lösungsmittels im Vak. am Rotationsverdampfer wurde der Rückstand unter striktem Sauerstoffausschluß in eine Flash-Säule überführt und mit Argondruck chromatographiert (80 g entgastes Kieselgel, *n*-Hexan / Essigester = 1+1). Man erhielt nach Trocknen im Ölpumpenvakuum 0.1968 g (96 %) Rohprodukt in Form eines gelben Schaumes, bei dem es sich laut <sup>1</sup>H-NMR um ein Gemisch der Komplexe **31** und seines Diastereomeren im Verhältnis von 87 : 13 handelte. Die Abtrennung des diastereomeren Nebenproduktes erfolgte durch semi-präparative HPLC (Bed. s.u.). Man erhielt 0.1497g (73 %) des Komplexes als gelben, erstarrten Schaum, in analytisch reiner Form.

- **Schmp.** : 84 - 86°C (CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>), gelber, fester Schaum. - **DC** : *n*-Hexan / Essigester = 1+1, R<sub>f</sub> = 0.40. - **analyt. HPLC**: *n*-Hexan / Essigester = 10 + 6.67; MN Nucleosil 50-10; 2 mL/min; Refraktom.; Retentionszeit : 3.75 min. - **s.-präp. HPLC** : *n*-Hexan / Essigester = 10 + 6; 10 mL/min; RI-Detekt. - **Drehwerte** : [α]<sub>589</sub><sup>20</sup> = - 182.0, [α]<sub>578</sub><sup>20</sup> = - 190.4, [α]<sub>546</sub><sup>20</sup> = - 217.4, bei 436 und

- 34 -

365 nm kein Lichtdurchlaß, ( $c = 1.0$  in MeOH). - **CD** :  $\Theta(\lambda) = \text{ca.} - 10310$  (272.5 nm), - 14553 (288.0 nm), - 2003 (316.5 nm), - 9848 (344.0 nm), + 3878 (397.0 nm), ( $c = 0.007$  in MeOH). - **UV (MeOH)** :  $\lambda_{\text{max}}(\epsilon) = 300.0$  (3042). - **FT-IR (KBr)** :  $\tilde{\nu} = 3413, 3203$  (w,w, jeweils br., N-H), 3062 (w, unges. C-H), 2960, 2868 (m,w, ges. C-H), 2067, 2004 (s, s und br., C $\equiv$ O), 1704 (s und br., C=O), 1465, 1378, 1268, 831 (jeweils m). -  **$^1\text{H-NMR}$**  : (270 MHz, CDCl $_3$ ) :  $\delta = 0.15 + 0.17$  (s+s, jeweils 3H, (CH $_3$ ) $_2$ Si), 0.73 (d,  $J = 7.6$  Hz, 1H, 2''-H), 0.85 - 0.87 (m, 12H, (CH $_3$ ) $_2$ C, (CH $_3$ ) $_2$ CH), 1.26 (t,  $J = 7.1$  Hz, 3H, OCH $_2$ CH $_3$ ), 1.62 (sept,  $J = 6.8$  Hz, 1H, (CH $_3$ ) $_2$ CH), 2.10 (s, 1H, 2'-H), 3.99 - 4.04 (m, 2H, 5'-H), 4.06 - 4.25 (m, u.a. mit  $J = 7.1$  Hz, 2H, OCH $_2$ CH $_3$ ), 4.98 ( $\psi$ t,  $J = 3.8$  Hz, 1H, 4'-H), 5.69 (dd,  $J = 2.3$  Hz,  $^3J_{5,6} = 8.1$  Hz, 1H, 5-H), 6.10 (dd,  $J = 0.7$  Hz,  $^3J_{3'',2''} = 8.4$  Hz, 1H, 3''-H), 6.11 (s, 1H, 1'-H), 7.85 (d,  $J = 8.1$  Hz, 1H, 6-H), 8.43 (breites s, 1H, D $_2$ O austauschbar, N-H). -  **$^{13}\text{C-NMR}$**  : (62.90 MHz, CDCl $_3$ ) :  $\delta = -3.4, -3.2$  (jeweils q, (CH $_3$ ) $_2$ Si), 14.1 (q, CH $_3$ CH $_2$ O), 18.4, 18.5 (jeweils q, (CH $_3$ ) $_2$ CH), 20.2, 20.3 (jeweils q, (CH $_3$ ) $_2$ C), 25.4 (s, Si-C), 33.9 (d, (CH $_3$ ) $_2$ CH), 44.9 (d, C-1''), 58.6 (d, C-2'), 60.9 (t, CH $_3$ CH $_2$ O), 66.1 (t, C-5'), 76.5 (d, C-3''), 85.1 (d, C-4'), 90.4 (d, C-1'), 102.0 (d, C-5), 108.2 (s, C-3'), 140.1 (d, C-6), 150.1 (s, C-4), 162.6 (s, C-2), 171.5 (s, C-1''), 209.5 (br., Fe(CO) $_3$ ). - **MS** : (MAT 8222, EI, 70 eV) :  $m/z$  (%) = 590 (<1) [ $\text{M}^+$ ], 545 (3) [ $\text{M}^+ - \text{OCH}_2\text{CH}_3$ ], 506 (100) [ $\text{M}^+ - 3\text{xCO}$ ], 421 (50) [ $\text{M}^+ - \text{Fe}(\text{CO})_3 - \text{OCH}_2\text{CH}_3$ ]. - **Analyse** : C $_{25}$ H $_{34}$ FeN $_2$ O $_9$ Si (590.48); ber.: C: 50.85 %, H: 5.80 %, N: 4.74 %; gef.: C: 50.64 %, H: 5.86 %, N: 4.70 %.

**11. Herstellung von *exo*-[2',2'',3',3''- $\eta$ -(3'-(3''(*E*)-Acrylsäureethylester-3-yl)-2',3'-didehydro-2',3'-dideoxy-5'-O-(dimethyl-thexyl-silyl)-f3b-*D*-thymidin)]-tricarbonyl-eisen (32)**

**32**

Analog zu den vorstehenden Vorschriften wurden unter striktem Sauerstoff- und Feuchtigkeitsausschluß 0.2988 g (1.10mmol) 5-Methyl-2,4-bis-trimethylsiloxy-pyrimidin, 0.1464

- 35 -

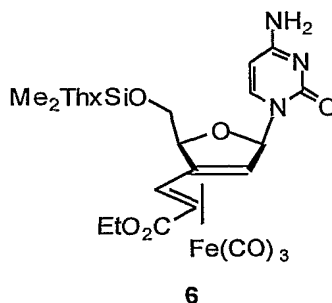
g (0.29 mmol) Ester **28** und 70 mL  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  unter magnetischem Rühren zum Sieden erhitzt und mittels einer Dosierpumpe innerhalb von 2 h mit 1.30 mL (1.30 mmol)  $\text{SnCl}_4$ -Lösung (1 M in Heptan) versetzt. Nach dem die DC-Reaktionskontrolle (Bed. s.u.) vollständigen Umsatz anzeigte, wurde wie zuvor beschrieben aufgearbeitet. Nach Filtration vom Trockenmittel und Entfernen des Lösungsmittels im Vak. am Rotationsverdampfer wurde der Rückstand unter striktem Sauerstoffausschluß in eine Flash-Säule überführt und mit Argondruck chromatographiert (80 g entgastes Kieselgel, *n*-Hexan / Essigester = 1+1). Man erhielt nach Trocknen im Ölpumpenvakuum 0.1609 g (93 %) Rohprodukt in Form eines gelben Schaumes, bei dem es sich laut  $^1\text{H-NMR}$  um ein Gemisch des Komplexes **32** und eines Diastereomeren im Verhältnis von 70 : 30 handelte. Die Abtrennung des diastereomeren Nebenproduktes erfolgte durch semi-präparative HPLC (Bed. s.u.). Man erhielt 0.0983g (57 %) des Komplexes **32** als gelben, erstarrten Schaum, in analytisch reiner Form.

- **Schmp.:** 81 - 84°C ( $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ), gelber, fester Schaum. - **DC:** *n*-Hexan / Essigester = 1+1,  $R_f$  = 0.45. - **s.-präp. HPLC:** *n*-Hexan / Essigester = 10 + 5; 10 mL/min; RI-Detekt. - **Drehwerte:**  $[\alpha]_{589}^{20} = -205.5$ ,  $[\alpha]_{578}^{20} = -215.1$ ,  $[\alpha]_{546}^{20} = -246.4$ , bei 436 und 365 nm kein Lichtdurchlaß, ( $c = 0.9$  in MeOH). - **CD:**  $\Theta(\lambda) = -32856$  (251.5 nm), - 2643 (316.5 nm), - 10309 (343.5 nm), + 3991 (397.0 nm), ( $c = 0.005$  in MeOH). - **UV (MeOH):**  $\lambda_{\text{max}}(\epsilon) = 259.5$  (15053),  $\lambda(\epsilon) = 305.0$  (sh, 3032). - **FT-IR (KBr):**  $\tilde{\nu} = 3412, 3190$  (w,w, jeweils br., N-H), 3065 (w, unges. C-H), 2959, 2868 (m,w, ges. C-H), 2067, 2004 (s, s und br.,  $\text{C}\equiv\text{O}$ ), 1698 (s und br.,  $\text{C}=\text{O}$ ), 1466, 1265, 1197, 832 (jeweils m). -  **$^1\text{H-NMR}$ :** (250 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) :  $\delta = 0.15 + 0.17$  (s+s, jeweils 3H,  $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 0.76 (d,  $J = 7.7$  Hz, 1H, 2"-H), 0.87 (s, 6H,  $(\text{CH}_3)_2\text{C}$ ), 0.88 (d,  $J = 5.4$  Hz,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 1.26 (t,  $J = 7.1$  Hz, 3H,  $\text{OCH}_2\text{CH}_3$ ), 1.64 ( $\psi_{\text{quin}}$ ,  $J = 6.8$  Hz, 1H,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 1.92 (d,  $^4J = 1.2$  Hz, 3H, 5-CH<sub>3</sub>), 2.14 (s, 1H, 2'-H), 3.90 (dd,  $^3J_{5'a,4'a} = 5.7$  Hz,  $^2J_{5'a,5'b} = 10.9$  Hz, 1H, 5'-Ha), 4.01 (dd,  $^3J_{5'b,4'a} = 4.8$  Hz,  $^2J_{5'b,5'a} = 10.9$  Hz, 1H, 5'-Hb), 4.06 - 4.23 (m, u.a. mit  $J = 7.1$  Hz, 2H,  $\text{OCH}_2\text{CH}_3$ ), 4.92 ( $\psi_t$ ,  $J = 5.3$  Hz, 1H, 4'-H), 6.04 (s, 1H, 1'-H), 6.15 (d,  $J = 8.3$  Hz, 1H, 3"-H), 7.36 (d,  $^4J = 1.2$  Hz, 1H, 6-H), 8.41 (breites s, 1H,  $\text{D}_2\text{O}$  austauschbar, N-H). -  **$^{13}\text{C-NMR}$ :** (62.90 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta = -3.3$  (q,  $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 12.7 (q, 5-CH<sub>3</sub>), 14.1 (q,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}$ ), 18.5, 18.6 (jeweils q,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 20.2, 20.3 (jeweils q,  $(\text{CH}_3)_2\text{C}$ ), 25.4 (s, Si-C), 34.0 (d,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 45.0 (d, C-2"), 58.1 (d, C-2'), 60.8 (t,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}$ ), 66.1 (t, C-5'), 77.1 (d, C-3"), 84.7 (d, C-4'), 90.9 (d, C-1'), 108.3 (s, C-5), 110.4 (s, C-3'), 135.4 (d, C-6), 150.3 (s, C-4), 163.4 (s, C-2), 171.5 (s, C-1"), 209 (br.,  $\text{Fe}(\text{CO})_3$ ). -

- 36 -

MS : (MAT 8222, DCI negativ, NH<sub>3</sub>): m/z (%) = 604 (20) [M<sup>+</sup>], 576 (15) [M<sup>+</sup>-CO], 548 (80) [M<sup>+</sup>- 2xCO], 265 (100) [M<sup>+</sup>- Fe(CO)<sub>3</sub>], - Thymin-1-yl, - CO<sub>2</sub>Et, - H]. - **Analyse** : C<sub>26</sub>H<sub>36</sub>FeN<sub>2</sub>O<sub>9</sub>Si (604.51); ber.: C: 51.66 %, H: 6.00 %, N: 4.63 %; gef.: C: 51.82 %, H: 6.07 %, N: 4.54 %.

12. Herstellung von *exo*-[2',2'',3',3''-η-(3'-(3''-(*E*)-Acrylsäureethylester-3''-yl)-2',3'-didehydro-2',3'-dideoxy-5'-O-(dimethyl-thexyl-silyl)-β-D-cytidin)]-tricarboxyl-eisen (6)

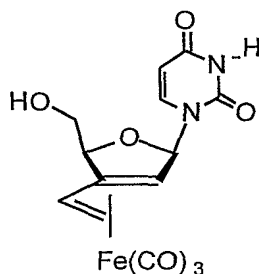


In einem 100 mL Dreihalskolben mit Rückflußkühler, Magnetrührkern und Absaughahn wurden unter einer Argonatmosphäre 0.570 g (1.12 mmol) des Komplexes **28** und 0.672 mg (2.63 mmol) N,O-Bistrimethylsilylcytosin in 40 ml abs. Dichlormethan gelöst und zum Rückfluß erhitzt. Nun wurde über einen Zeitraum von vier Stunden eine Lösung von 1.00 ml TMSOTf (1.24 g, 5.6 mmol) in 8 ml abs. Dichlormethan zudosiert und die Reaktionsmischung anschließend für eine weitere Stunde unter Rückfluß erhitzt. Nach dem Abkühlen wurde der Kolbeninhalt auf Eis gegossen und mit gesättigter NaHCO<sub>3</sub>-Lösung versetzt. Nach Trennung der Phasen wurde die organische Phase mit Wasser gewaschen, und die wäßrigen Phasen wurden je zweimal mit Dichlormethan reextrahiert. Die vereinigten organischen Phasen wurden über Natriumsulfat getrocknet. Nach Abfiltrieren des Trockenmittels wurde das Lösungsmittel am Rotationsverdampfer unter Argonatmosphäre entfernt. Der Rückstand wurde unter Argonatmosphäre an entgastem Kieselgel einer Chromatographie mit einem entgasten Lösungsmittelgemisch von Essigester:Methanol = 8:1 unterzogen. Das Produkt **6** wurde mit einer Ausbeute von 171 mg (0.29 mmol, 26%) als erstarrter, gelblich weißer Schaum erhalten.- **DC**: Essigester:Methanol = 30:1, R<sub>f</sub> = 0.094. - **<sup>1</sup>H-NMR**: (300 MHz, CDCl<sub>3</sub>): δ = 0.12 (s, 3H, Si(CH<sub>3</sub>)), 0.14 (s, 3H, Si(CH<sub>3</sub>)), 0.68 (d, 1H, 2''-H, <sup>3</sup>J<sub>2''-H, 3''-H</sub> = 7.9 Hz), 0.82 (s, 3H, SiC(CH<sub>3</sub>)), 0.83 (s, 3H, SiC(CH<sub>3</sub>)), 0.84 (d, 6H, C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>H, <sup>3</sup>J<sub>C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>H, C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>H</sub> = 6.9 Hz), 1.22 (qt, 3H, CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>, <sup>3</sup>J<sub>CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>, CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub></sub> = 7.2 Hz), 1.59 (ψsept, 1H, C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>H,

- 37 -

$^3J_{C(CH_3)_2H}$ ,  $C(CH_3)_2H = 6.9$  Hz), 2.32 (s, 1H, 2'-H), 3.96 (ψd, 2H, 5'-H,  $^3J_{4'-H}$ , 5'-H = 4.3 Hz), 4.06 (m, 1H,  $CH_3CHaHb$ ), 4.14 (m, 1H,  $CH_3CHaHb$ ), 4.95 (ψt, 1H, 4'-H,  $^3J_{4'-H}$ , 5'-H = 4.3 Hz), 5.64 (d, 1H, 5-H,  $^3J_{5-H}$ , 6-H = 7.4 Hz), 6.00 (s, sehr breit, 2H,  $NH_2$ ), 6.04 (d, 1H, 3''-H,  $^3J_{2''-H}$ , 3''-H = 7.9 Hz), 6.06 (s, 1H, 1'-H), 7.83 (d, 1H, 6-H,  $^3J_{5-H}$ , 6-H = 7.4 Hz) -  **$^{13}C$ -NMR:** (70 MHz,  $CDCl_3$ ): -3.4 und -3.2 ( $Si(CH_3)_3$ ), 14.1 ( $CH_3CH_2$ ), 18.5 und 18.6 ( $C(CH_3)_2H$ ), 20.2 und 20.3 ( $SiC(CH_3)_2$ ), 25.4 ( $SiC(CH_3)_2$ ), 34.0 ( $C(CH_3)_2H$ ), 44.6 (2''-C), 60.4 (2'-C), 60.7 ( $CH_3CH_2$ ), 66.2 (5'-C), 76.3 (3''-C), 85.1 (4'-C), 91.8 (1'-C), 93.6 (5-C), 107.9 (3'-C), 141.3 (6-C), 155.8 (2-C), 156.7 (4-C), 171.8 (1''-C).

**13. Herstellung von *exo*-[1'',2'',2',3'-η-(2',3'-Didehydro-2',3'-dideoxy-3'-*s-cis*-vinyl-β-D-uridin)]-tricarbonyl-eisen (33)**

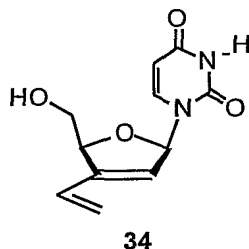
**33**

In einem 100 mL Schlenkkolben mit aufgesetztem Hg-Bubbler wurden unter Schutzgas 0.2515 g (0.48 mmol) Komplex **29** in 50 mL abs. THF vorgelegt und mit einem Eisbad auf 0°C gekühlt. Zu der magnetisch gerührten Lösung injizierte man unter Argon-Gegenstrom 2.5 mL (2.5 mmol) TBAF-Lösung (1 M in THF) und ließ noch 2.5 h reagieren, wonach DC-Reaktionskontrolle (Bed. s.u.) einen vollständigen Umsatz anzeigte. Zur Aufarbeitung wurde die Lösung mit 100 mL Essigester in einen Scheidetrichter überführt und mit 100 mL  $H_2O$  versetzt. Nach der Phasentrennung wusch man die organische Phase mit 100 mL ges. wäßr. NaCl-Lösung, extrahierte die wäßrigen Phasen mit 100 mL Essigester und trocknete die vereinigten organischen Phasen mit  $Na_2SO_4$ . Zur Vermeidung einer möglichen oxidativen Dekomplexierung entgaste man die Lösung sofort durch kurzzeitiges Anlegen eines leichten Ölpumpenvakuums und belüftete anschließend wieder mit Argon. Nach Filtration wurde im Vak. am Rotationsverdampfer eingengt und kurz im Ölpumpenvakuum getrocknet. Anschließend wurde der gelbe Rückstand unter striktem Sauerstoffausschluß in eine Flash-Säule überführt und mit Argondruck chromatographiert (90 g entgastes Kieselgel, *n*-Hexan / Aceton = 9+11). Man erhielt nach Trocknen im Hochvakuum 0.1812 g (99 %) des desilylierten Komplexes **33** in Form eines gelben Feststoffs, der anschließend

- 38 -

bei - 20°C aus CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> umkristallisiert wurde. - **Schmp.** : 118 - 120°C (CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>), gelber Feststoff. - **DC** : *n*-Hexan / Aceton = 1+1, R<sub>f</sub>=0.23. - **CD** :  $\Theta$  ( $\lambda$ ) = - 5451 (274.0 nm), - 20501 (306.0 nm), ( $c$  = 0.006 in MeOH). **UV (MeOH)** :  $\lambda_{\max}(\epsilon)$  = 258.5 nm (13326),  $\lambda(\epsilon)$  = 300.0 nm (sh, 2384). - **FT-IR (KBr)** :  $\tilde{\nu}$  = 3394, 3198 (m,w, jeweils br., N-H), 3060 (w, unges. C-H), 2934 (w, ges. C-H), 2057, 1976 (s, s und br., C $\equiv$ O), 1707, 1683 (jeweils s und br., C=O), 1471, 1258, 1096, 966 (jeweils m). - **<sup>1</sup>H-NMR** : (270 MHz, Aceton-d<sub>6</sub>) :  $\delta$  = 0.32 (dd,  $^2J_{2''\text{'anti},2''\text{'syn}}$  = 2.0 Hz,  $^3J_{2''\text{'anti},1''}$  = 8.8 Hz, 1H, 2''-H<sub>anti</sub>), 1.91 (dd,  $^2J_{2''\text{'syn},2''\text{'anti}}$  = 2.0 Hz,  $^3J_{2''\text{'syn},1''}$  = 6.7 Hz, 1H, 2''-H<sub>syn</sub>), 2.32 (s, 1H, 2'-H), 3.94 ( $\psi$ dd,  $^3J_{5'a,4'}$  = 4.3 Hz,  $^2J_{5'a,5'b}$  = 11.9 Hz, 1H, 5'-Ha), 4.06 ( $\psi$ dd,  $^3J_{5'b,4'}$  = 4.1 Hz,  $^2J_{5'b,5'a}$  = 11.9 Hz, 1H, 5'-Hb), 4.57 ( $\psi$ t,  $J$  = 4.9 Hz, nicht integrierbar da z.T. bereits ausgetauscht, D<sub>2</sub>O austauschbar, O-H), 5.03 ( $\psi$ t,  $J$  = 3.8 Hz, 1H, 4'-H), 5.54 (d,  $J$  = 8.1 Hz, 1H, 5-H), 6.01 ( $\psi$ t,  $J$  = 7.9 Hz, 1H, 1''-H), 6.31 (s, 1H, 1'-H), 8.05 (d,  $J$  = 8.1 Hz, 1H, 6-H), 10.0 (breites s, nicht integrierbar da z.T. bereits ausgetauscht, D<sub>2</sub>O austauschbar, N-H). - **MS** : (MAT 8222, EI, 70 eV):  $m/z$  (%) = 376 (1) [ $M^+$ ], 348 (1) [ $M^+$ - CO], 320 (1) [ $M^+$ - 2xCO], 292 (1) [ $M^+$ - 3xCO], 262 (35) [ $M^+$ - 3xCO, -CH<sub>2</sub>OH, + H], 236 (10) [ $M^+$ -Ura., - CO, - H], 208 (18) [ $M^+$ - Ura., - 2xCO, - H], 180 (40) [ $M^+$ - Ura., - 3xCO, - H]. - **HRMS** : (MAT 8222, 70 eV): ber.: 375.9994; gef.: 375.9977; C<sub>14</sub>H<sub>12</sub>FeN<sub>2</sub>O<sub>7</sub> (376.11).

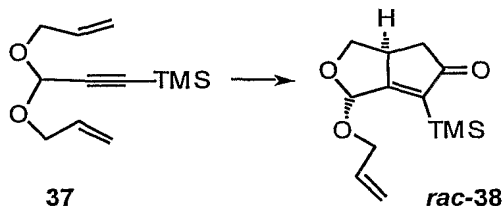
#### 14. Herstellung von 2',3'-Didehydro-2',3'-dideoxy-3'-vinyl- $\beta$ -D-uridin (34)



In einem 100 mL Kolben wurden 0.1719 g (0.46 mmol) Komplex **33** in 30 mL EtOH gelöst und mit 20 mL H<sub>2</sub>O versetzt. Zu der magnetisch gerührten und auf 0°C gekühlten Lösung gab man 2.10 g (3.8 mmol) Ce(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>(NO<sub>3</sub>)<sub>6</sub> und ließ 45 min reagieren (sofortige CO - Entwicklung). Zur Aufarbeitung überführte man die Reaktionslösung mit 80 mL Essigester in einen Scheidetrichter und versetzte mit 100 mL H<sub>2</sub>O. Nach der Phasentrennung wusch man die organische Phase mit 100 mL ges. wäbr. NaCl-Lösung, extrahierte die wäßrigen Phasen mit 2 x 80 mL Essigester und trocknete die vereinigten organischen Phasen mit Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>. Nach Filtration vom Trockenmittel

wurde im Vak. am Rotationsverdampfer eingeengt und anschließend im Ölpumpenvakuum getrocknet. Man erhielt 0.056 g (52 %) des Produktes **34** als farblosen Feststoff in reiner Form. - **Schmp.:** 151°C (Essigester, Zersetzung). - **FT-IR (KBr):**  $\tilde{\nu}$  = 3442 (m und br., O-H, N-H), 3094 (w, unges. C-H), 2927 (w, ges. C-H), 1704 (m, C=O), 1467, 1396, 1249 (jeweils m), 1127 (s, C-O). - **<sup>1</sup>H-NMR:** (270 MHz, CD<sub>3</sub>OD) :  $\delta$  = 3.79 ( $\psi$ d,  $J$  = 12.5 Hz, 1H, 5'-Ha), 3.88 ( $\psi$ d,  $J$  = 12.2 Hz, 1H, 5'-Hb), 5.00 (s, 1H, 4'-H), 5.36 (d,  $J$  = 11.1 Hz, 1H, 2''-H(*E*)), 5.47 (d,  $J$  = 17.9 Hz, 1H, 2''-H(*Z*)), 5.60 (d,  $J$  = 7.8 Hz, 1H, 5-H), 5.83 (s, 1H, 2'-H), 6.55 (dd,  $^3J_{1'',2''} = 11.3$  Hz,  $^3J_{1'',2''}(\text{Z}) = 17.9$  Hz, 1H, 1''-H), 6.84 (s, 1H, 1'-H), 7.91 (d,  $J$  = 7.7 Hz, 1H, 6-H). C<sub>11</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (236.23).

**15. Herstellung von (5*RS*,8*RS*)-8-Allyloxy-2-trimethylsilyl-7-oxa-bicyclo-[3.3.0]-oct-1-en-3-on (*rac*-**38**).**



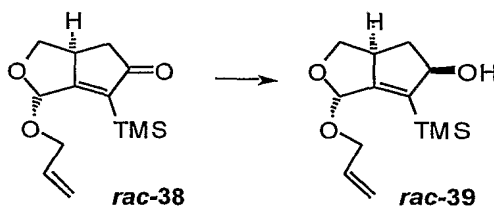
Zu einer gerührten Mischung von Octacarbonyldicobalt (25 g, 69 mmol) und 4Å-Molekularsieb (108 g) in trockenem, entgastem CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> (1.5 l) gab man unter Argon bei Raumtemp. (13.52 g, 60 mmol) 3,3-Diallyloxy-1-propynyltrimethylsilan (**37**). Nach 2 h Rühren bei Raumtemp. kühlte man die Reaktionsmischung auf < 0°C ab (Eis-NaCl-Bad) und versetzte sie mit azeotrop getrocknetem Trimethylamin-N-oxid (42 g, 560 mmol). Nach der Zugabe ließ man den Kolben offen und leitete für 5-10 min. Luft durch die Reaktionslösung. Anschließend ließ man auf Raumtemp. erwärmen und rührte noch 15 h an der Luft. Die durch etwas Kieselgel filtrierte Reaktionsmischung wurde im Vakuum eingeengt und der Rückstand durch Flashchromatographie (EtOAc/CyHex = 1+4) gereinigt. Man erhielt *rac*-**38** als blassgelbes Öl in einer Ausbeute von 11.56 g (76%). (Diastereoselektivität > 24:1).

**<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 5.93 (tdd,  $J_1$  = 5.4,  $J_2$  = 17.2,  $J_3$  = 10.3, 1H, CH=CH<sub>2</sub>); 5.58 (s, 1H, H-8); 5.31 (tdd,  $J_1$  = 1.6,  $J_2$  = 17.2,  $J_3$  = 1.6, 1H, CH=CH-H<sub>trans</sub>); 5.22 (tdd,  $J_1$  = 1.2,  $J_2$  = 10.3,  $J_3$  = 1.8, 1H, CH=CH-H<sub>cis</sub>); 4.38 (dd,  $J_1$  = 6.6,  $J_2$  = 7.2, 1H, H-6); 4.29 (tdd,  $J_1$  = 1.4,  $J_2$  = 12.2,  $J_3$  = 5.6, 1H, CH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>); 4.10 (tdd,  $J_2$  = 1.3,  $J_3$  = 12.5,  $J_4$  = 6.4, 1H, CH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>); 3.46 (m, 1H, H-5); 3.42 (dd,  $J_1$  = 6.7,  $J_2$  = 6.2, 1H, H-6); 2.66 (dd,  $J_1$  = 17.6,  $J_2$  = 6.4, 1H, H-4); 2.10 (dd,  $J_1$  = 17.6,  $J_2$  = 3.6, 1H, H-4); 0.21 (s, 9H, SiCH<sub>3</sub>); **<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  =



213.4 (C3), 184.9 (C1), 137.6 (C2), 133.8 ( $\underline{\text{CH}}=\text{CH}_2$ ), 118.2 ( $\text{CH}=\underline{\text{CH}}_2$ ), 96.7 (C8), 71.0 (C6), 68.8 ( $\underline{\text{CH}}_2\text{CH}=\text{CH}_2$ ), 42.6 (C5), 41.8 (C4), -1.5 (SiC); **FT-IR** (ATR): 2954 (m, CH), 2896 (m, CH), 1703 (s, C=O), 1640 (s, C=C), 1410 (m), 1247 (s, C-O), 1126 (s), 1073 (s), 997 (s), 838 (s), 762 (s); **MS** (EI, 70 eV): m/z (%): 253 (1) [ $M+1$ ]<sup>+</sup>, 237 (2), 211 (15), 195 (20), 181 (21), 167 (8), 151 (20), 137 (7), 123 (32), 109 (9), 93 (17), 75 (44), 73 (100), 59 (11), 41 (21); **HRMS** (EI)  $\text{C}_{12}\text{H}_{17}\text{O}_3\text{Si}$ : ber. 237.095 [ $M-15$ ]<sup>+</sup>; gef. 237.095.

**16. Herstellung von (3*RS*,5*RS*,8*RS*)-8-Allyloxy-2-trimethylsilyl-7-oxa-bicyclo-[3.3.0]-oct-1-en-3-ol (*rac*-39).**

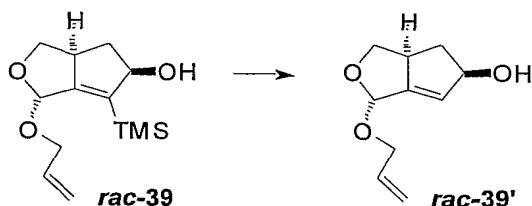


Zu einer eisgekühlten Lösung (ca. 0°C) von *rac*-**38** (2.52 g, 10 mmol) und CeCl<sub>3</sub>·7H<sub>2</sub>O (3.54 g, 9.5 mmol) in MeOH (200ml) gab man NaBH<sub>4</sub> (1.48 g, 38 mmol) in kleinen Portionen, ließ auf Raumtemp. erwärmen und rührte noch 0.5 h bevor man die Reaktion durch Zugabe von Wasser (100 ml) quenchte. Nach 1 h verteilte man zwischen MTBE (100 ml) und 10%-NaHCO<sub>3</sub> (aq.) (100 ml) und extrahierte die wässrige Phase nochmals mit MTBE (3x100 ml). Die vereinigten organischen Phasen wusch man mit 10%-NaHCO<sub>3</sub> (aq.) (100 ml) und ges. NaCl (aq.) (100 ml), trocknete mit MgSO<sub>4</sub>, filtrierte und entfernte das Lösungsmittel im Vakuum. Man erhielt *rac*-**39** als farbloses Öl (2.46 g, 98%), das laut NMR keiner weiterer Reinigung bedurfte und direkt weiter umgesetzt wurde.

**<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>): δ = 5.90 (tdd,  $J_1 = 5.4$ ,  $J_2 = 17.2$ ,  $J_3 = 10.3$ , 1H, CH=CH<sub>2</sub>); 5.38 (s, 1H, H-8); 5.26 (tdd,  $J_1 = 1.3$ ,  $J_2 = 17.2$ ,  $J_3 = 1.5$ , 1H, CH=CH-H<sub>trans</sub>); 5.17 + 5.16 (m + tdd,  $J_1 = 1.1$ ,  $J_2 = 10.3$ ,  $J_3 = 1.8$ , 2H, H-3 + CH=CH-H<sub>cis</sub>); 4.20 (dd,  $J_1 = J_2 = 8.2$ , 1H, H-6); 4.19 (tdd,  $J_1 = 1.4$ ,  $J_2 = 12.4$ ,  $J_3 = 5.3$ , 1H, CH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>); 4.00 (tdd,  $J_1 = 1.3$ ,  $J_2 = 12.4$ ,  $J_3 = 6.4$ , 1H, CH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>); 3.42 (dd,  $J_1 = J_2 = 7.9$ , 1H, H-6); 3.20 (m, 1H, H-5); 2.69 (ddd,  $J_1 = 12.1$ ,  $J_2 = 6.5$ ,  $J_3 = 6.0$ , 1H, H-4); 1.64 (bs, 1H, OH); 1.22 (ddd,  $J_1 = 12.0$ ,  $J_2 = J_3 = 8.6$  Hz, 1H, H-4); 0.21 (s, 9H, SiCH<sub>3</sub>); **<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>): δ = 156.8 (C1), 140.3 (C2), 134.3 (CH=CH<sub>2</sub>), 117.7 (CH=CH<sub>2</sub>), 97.3 (C8), 87.61 (C3), 72.1 (C6), 68.3 (CH<sub>2</sub>CH=CH<sub>2</sub>), 46.4 (C5), 43.9 (C4), -0.6 (SiC); **FT-R** (ATR): 3437 (m, OH), 2952 (s, CH), 2886 (m, CH), 1657 (m, C=C), 1408 (m), 1324 (s), 1245 (s, C-O), 1107 (s), 1064 (s), 989 (s), 834 (s), 753 (s); **MS** (EI, 70 eV): m/z (%) = 253 (1) [M-1]<sup>+</sup>, 210 (3), 197 (22), 183 (20), 167 (17), 151 (19), 135 (11), 123 (20), 115 (7), 107

(18), 95 (16), 75 (46), 73 (100), 59 (10), 41 (21); **HRMS (EI)**  $C_{12}H_{19}O_3Si$ : ber. 239.114  $[M-15]^+$ ; gef. 239.110.

**17. Herstellung von (3*RS*,5*RS*,8*RS*)-8-Allyloxy-7-oxa-bicyclo-[3.3.0]-oct-1-en-3-ol (*rac*-39')**

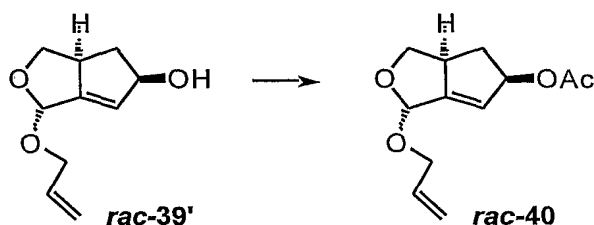


Zu einer gerührten Mischung von *t*-BuOK (1.14 g) in DMSO/H<sub>2</sub>O (1:19 v/v; ca. 20 ml) gab man bei Raumtemp. *rac*-39 (2.54 g, 10 mmol). Die nun braune Reaktionsmischung erhitze man für 2 h unter Rückfluß. Nach Abkühlen auf Raumtemp. versetzte man mit Wasser (100 ml) und extrahierte mit Essigester (4x80 ml). Die vereinigten organischen Phasen wusch man mit Wasser (2x100 ml) und ges. NaCl-Lsg. (100 ml), trocknete mit MgSO<sub>4</sub> und engte die filtrierte Lösung im Vakuum ein. Das als blassgelbes Öl erhaltene Produkt (*rac*-39') (1.59 g, 87%). erwies sich als ausreichend rein, um direkt weiter umgesetzt zu werden. Eine analytische Probe wurde dennoch durch Flashchromatographie (EtOAc/CyHex = 1+9) aufgereinigt.

**<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 5.85 (tdd,  $J_1$  = 5.4,  $J_2$  = 17.2,  $J_3$  = 10.3, 1H, CH=CH<sub>2</sub>); 5.70 (m, 1H, H-2); 5.36 (s, 1H, H-8); 5.22 (tdd,  $J_1$  = 1.2,  $J_2$  = 17.2,  $J_3$  = 1.6, 1H, CH=CH-H<sub>trans</sub>); 5.13 + 5.12 (m + tdd,  $J_1$  = 1.2,  $J_2$  = 10.3,  $J_3$  = 1.6, 2H, H-3 + CH=CH-H<sub>cis</sub>); 4.18 (dd,  $J_1$  =  $J_2$  = 8.2, 1H, H-6); 4.12 (tdd,  $J_1$  = 1.6,  $J_2$  = 12.6,  $J_3$  = 5.3, 1H, CH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>); 3.96 (tdd,  $J_1$  = 1.6,  $J_2$  = 12.6,  $J_3$  = 6.1, 1H, CH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>); 3.38 (dd,  $J_1$  =  $J_2$  = 7.1, 1H, H-6); 3.20 (m, 1H, H-5); 2.66 (ddd,  $J_1$  = 12.4,  $J_2$  = 6.3,  $J_3$  = 6.1, 1H, H-4); 2.11 (bs, 1H, OH); 1.29 (ddd,  $J_1$  = 12.3,  $J_2$  =  $J_3$  = 8.0, 1H, H-4); **<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 147.9 (C1), 134.0 (CH=CH<sub>2</sub>), 126.8 (C2), 117.3 (CH=CH<sub>2</sub>), 96.8 (C8), 82.2 (C3), 72.7 (C6), 67.8 (CH<sub>2</sub>CH=CH<sub>2</sub>), 44.9 (C5), 42.9 (C4); **FT-IR** (ATR): 3396 (w, OH), 2920 (s, C-H), 2851 (m, C-H), 1646 (w, C=C), 1458 (m), 1326 (m), 1295 (m, C-O), 1149 (m), 1033 (s), 985 (s), 823 (s), 775 (m); **MS** (EI, 70 eV):  $m/z$  (%): 183 (4)  $[M+1]^+$ , 152 (20), 125 (13), 110 (40), 95 (82), 83 (64), 69 (60), 66 (98), 55 (100).

**18. Herstellung von (3*RS*,5*RS*,8*RS*)-3-Acetoxy-8-allyloxy-7-oxa-bicyclo-[3.3.0]-oct-1-en (*rac*-40).**

- 42 -

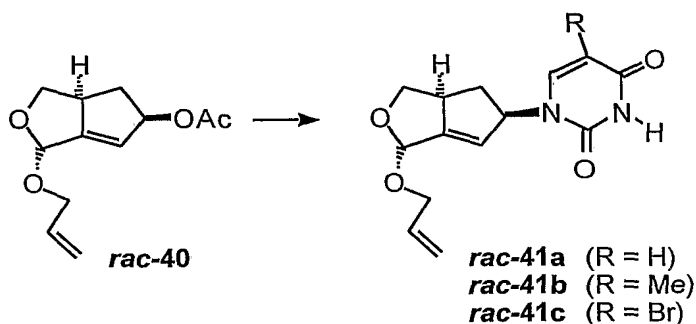


Zu einer unter Argon gerührten Mischung von *rac-39'* (2.38 g, 13 mmol), Et<sub>3</sub>N (2.3 ml, 15.6 mmol) und DMAP (196 mg, 1.56 mmol) in CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> (50 ml) gab man bei Raumtemp. Essigsäureanhydrid (2.7 ml, 28.6 mmol). Nach 3 h Rühren versetzte man die Reaktionsmischung mit ges. NaHCO<sub>3</sub>-Lsg. (aq.) (50 ml) und extrahierte die Wasserphase mit CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> (3x80 ml). Die organischen Phasen wusch man mit ges. Lösungen von NaHCO<sub>3</sub> (aq.) (2x100 ml) und NaCl (100 ml), trocknete mit MgSO<sub>4</sub> und entfernte das Lösungsmittel im Vakuum. Den braunen Rückstand reinigte man durch Flashchromatographie (EtOAc/CyHex = 1+4). Man erhielt *rac-40* als farbloses Öl (2.89 g, 99%).

**<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 5.95 (m, 1H, H-3); 5.87 (tdd,  $J_1$  = 5.4,  $J_2$  = 17.2,  $J_3$  = 10.3, 1H, CH=CH<sub>2</sub>); 5.73 (m, 1H, H-2); 5.41 (s, 1H, H-8); 5.26 (tdd,  $J_1$  = 1.2,  $J_2$  = 17.2,  $J_3$  = 1.6, 1H, CH=CH-H<sub>trans</sub>); 5.17 (tdd,  $J_1$  = 1.3,  $J_2$  = 10.3,  $J_3$  = 1.6, 1H, CH=CH-H<sub>cis</sub>); 4.25 (dd,  $J_1$  =  $J_2$  = 8.0, 1H, H-6); 4.18 (tdd,  $J_1$  = 1.6,  $J_2$  = 12.4,  $J_3$  = 5.4, 1H, CH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>); 3.96 (tdd,  $J_1$  = 1.4,  $J_2$  = 12.4,  $J_3$  = 6.1, 1H, CH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>); 3.44 (dd,  $J_1$  =  $J_2$  = 7.91, 1H, H-6); 3.32 (m, 1H, H-5); 2.77 (ddd,  $J_1$  = 12.7,  $J_2$  =  $J_3$  = 6.8, 1H, H-4); 2.03 (s, 1H, CH<sub>3</sub>COO); 1.50 (ddd,  $J_1$  = 12.7,  $J_2$  =  $J_3$  = 7.7, 1H, H-4); **<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 170.0 (C=O), 150.2 (C1), 134.2 (CH=CH<sub>2</sub>), 122.6 (C2), 117.4 (CH=CH<sub>2</sub>), 96.8 (C8), 84.1 (C3), 72.6 (C6), 68.0 (CH<sub>2</sub>CH=CH<sub>2</sub>), 45.0 (C5), 39.0 (C4), 21.1 (CH<sub>3</sub>COO); **FT-IR** (ATR): 2973 (m, C-H), 2932 (m, C-H), 2887 (m, C-H), 1732 (s, C=O), 1444 (w), 1426 (w), 1362 (s), 1295 (m, C-O), 1232 (s, C-O), 1152 (s), 1065 (s), 1023 (s), 991 (s), 891 (s), 826 (m), 782 (w); **MS** (EI, 70 eV):  $m/z$  (%) = 225 (2) [ $M+H$ ]<sup>+</sup>, 182 (5), 167 (42), 150 (8), 142 (13), 134 (27), 124 (32), 111 (25), 95 (52), 94 (100), 93 (26), 83 (18), 79 (38), 67 (45), 66 (74), 57 (12), 55 (42), 53 (18).

## 19. Allgemeine Vorschrift zur Pd-katalysierten Einführung von Pyrimidin-Nucleobasen

- 43 -



Eine gerührte Suspension einer Pyrimidin-Nucleobase (1.65 mmol) und NaH (60 mg, ~ 60% Dispersion in Mineralöl) in trockenem, entgastem DMSO (10 ml) wird unter Argon für 30 min. auf 70°C erhitzt, wobei eine annähernd klare Lösung entsteht. Nach Abkühlung auf Raumtemp. werden Pd(PPh<sub>3</sub>)<sub>4</sub> (58 mg, ca. 5 mol%), PPh<sub>3</sub> (29 mg, 11 mol %) sowie eine Lösung des Allylacetates *rac-40* (224 mg, 1 mmol) in trockenem THF (2 ml) zugegeben. Anschließend wird unter Argon für 15 h auf 70°C erhitzt. Die auf Raumtemp. abgekühlte Mischung wird dann durch etwas Kieselgel filtriert und mit CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> (20 ml) verdünnt. Nach dem Waschen mit ges. wäßrig. NaCl (4x20 ml) wird mit MgSO<sub>4</sub> getrocknet und das Lösungsmittel im Vakuum entfernt. Das Rohprodukt wird durch Flashchromatographie (EtOAc/CyHex = 1:9 bis 2:1) gereinigt.

## 20. Herstellung von (1*RS*,3*aRS*,5*RS*)-1-(1-Allyloxy-3,3*a*,4,5-tetrahydro-1*H*-cyclopenta[*c*]furan-5-yl)-1*H*-pyrimidine-2,4-dion (*rac-41a*).

Ein Experiment im 1 mmol-Maßstab lieferte *rac-41a* als weiß-gelben Feststoff (188 mg, 66%). Die Substanz enthielt geringe Verunreinigungen (<3%) an Ph<sub>3</sub>P=O.

**<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 10.09 (bs, 1H, NH); 7.17 (d,  $J$  = 8.0, 1H, H-6'); 6.04 (dd,  $J_1$  = 7.2,  $J_2$  = 8.7, 1H, H-3); 5.86 (tdd,  $J_1$  = 5.4,  $J_2$  = 17.2,  $J_3$  = 10.4, 1H, CH=CH<sub>2</sub>); 5.70 (d,  $J$  = 8.0, 1H, H-5'); 5.57 (m, 1H, H-2); 5.43 (s, 1H, H-8); 5.23 (tdd,  $J_1$  = 1.2,  $J_2$  = 17.2,  $J_3$  = 1.6, 1H, CH=CH-H<sub>trans</sub>); 5.13 (tdd,  $J_1$  = 1.1,  $J_2$  = 10.3,  $J_3$  = 1.6, 1H, CH=CH-H<sub>cis</sub>); 4.24 (dd,  $J_1$  =  $J_2$  = 7.4, 1H, H-6); 4.05 (tdd,  $J_1$  = 1.6,  $J_2$  = 12.7,  $J_3$  = 5.4, 1H, CH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>); 4.04 (tdd,  $J_1$  = 1.3,  $J_2$  = 12.6,  $J_3$  = 6.1, 1H, CH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>); 3.47 (dd,  $J_1$  =  $J_2$  = 7.6, 1H, H-6); 3.44 (m, 1H, H-5); 2.84 (ddd,  $J_1$  = 12.5,  $J_2$  = 7.0,  $J_3$  = 6.8, 1H, H-4); 1.37 (ddd,  $J_1$  = 12.5,  $J_2$  = 8.3,  $J_3$  = 7.6, 1H, H-4);

**<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 163.5 (C4'), 152.4 (C1), 150.8 (C2'), 140.4 (C6'), 133.8 (CH=CH<sub>2</sub>), 120.6 (C2), 117.5 (CH=CH<sub>2</sub>), 103.0 (C5'), 96.2 (C8), 71.8 (C6), 67.9 (CH<sub>2</sub>CH=CH<sub>2</sub>), 65.5 (C3), 45.4 (C5), 40.4 (C4); **FT-IR** (ATR): 3180 (w, N-H), 3051 (w, N-H), 2970 (w, C-H), 2886 (w, C-H), 1681 (m, C=O), 1626 (w, C=C), 1456 (m), 1375 (m), 1296 (w), 1242 (m, C-O), 1060 (m), 989 (m), 812 (w), 760 (w); **MS** (EI, 70 eV):  $m/z$  (%): 277 (8) [ $M+1$ ]<sup>+</sup>,

276 (5)  $[M]^+$ , 247 (12), 235 (9), 219 (78), 205 (100), 189 (6), 177 (7), 164 (13), 162 (38), 134 (52), 119 (37), 113 (23), 91 (13), 79 (57), 67 (15), 53 (11).

**21. Herstellung von (1*RS*,3*aRS*,5*RS*)-1-(1-Allyloxy-3,3*a*,4,5-tetrahydro-1*H*-cyclopenta[*c*]furan-5-yl)-5-methyl-1*H*-pyrimidine-2,4-dion (*rac*-41b).**

Ein Experiment im 2 mmol-Maßstab lieferte *rac*-41b in 63 % Ausbeute.

**Schmp.** = 164-166°C (EtOAc/Hex); **<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 8.63 (bs, 1H, NH); 6.96 (dq,  $J_1$  = 1.3,  $J_2$  = 1.0, 1H, H-6'); 6.04 (dddd,  $J_1$  = 2.2,  $J_2$  = 1.3,  $J_3$  = 6.8,  $J_4$  = 8.5, 1H, H-3); 5.91 (tdd,  $J_1$  = 5.4,  $J_2$  = 17.2,  $J_3$  = 10.3, 1H, CH=CH<sub>2</sub>); 5.60 (m, 1H, H-2); 5.50 (s, 1H, H-8); 5.29 (tdd,  $J_1$  = 1.2,  $J_2$  = 17.2,  $J_3$  = 1.6, 1H, CH=CH-H<sub>trans</sub>); 5.20 (tdd,  $J_1$  = 1.3,  $J_2$  = 10.3,  $J_3$  = 1.7, 1H, CH=CH-H<sub>cis</sub>); 4.30 (dd,  $J_1$  =  $J_2$  = 8.1, 1H, H-6); 4.20 (tdd,  $J_1$  = 1.6,  $J_2$  = 12.6,  $J_3$  = 5.4, 1H, CH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>); 4.04 (tdd,  $J_1$  = 1.3,  $J_2$  = 12.6,  $J_3$  = 6.1, 1H, CH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>); 3.53 (dd,  $J_1$  =  $J_2$  = 7.8, 1H, H-6); 3.45 (m, 1H, H-5); 2.86 (ddd,  $J_1$  = 12.4,  $J_2$  = 7.0,  $J_3$  = 6.8, 1H, H-4); 1.91 (d,  $J$  = 1.0, 1H, CH<sub>3</sub>); 1.42 (ddd,  $J_1$  = 12.4,  $J_2$  =  $J_3$  = 7.7, 1H, H-4); **<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 163.4 (C4'), 152.3 (C1), 150.5 (C2'), 136.1 (C6'), 134.0 (CH=CH<sub>2</sub>), 120.9 (C2), 117.7 (CH=CH<sub>2</sub>), 111.7 (C5'), 96.4 (C8), 72.01 (C6), 68.1 (CH<sub>2</sub>CH=CH<sub>2</sub>), 65.4 (C3), 45.5 (C5), 40.5 (C4), 12.5 (CH<sub>3</sub>); **FT-IR** (ATR): 3171 (w, N-H), 3052(w, N-H), 2923 (w, C-H), 2887 (w, C-H), 1682 (s, C=O), 1467 (m), 1364 (m), 1297 (m, C-O), 1246 (m, C-O), 1061 (m), 989 (m), 825 (m), 728 (w); **MS** (EI, 70 eV): *m/z* (%): 249 (1), 221 (2), 207 (20), 191 (5), 179 (4), 165 (7), 153 (8), 141 (6), 133 (10), 126 (17), 111 (14), 105 (18), 98 (21), 97 (42), 91 (23), 85 (17), 83 (35), 71 (23), 70 (28), 69 (48), 57 (62), 55 (100).

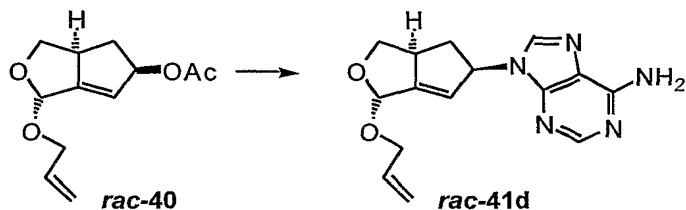
**22. Herstellung von (1*RS*,3*aRS*,5*RS*)-1-(1-Allyloxy-3,3*a*,4,5-tetrahydro-1*H*-cyclopenta[*c*]furan-5-yl)-5-brom-1*H*-pyrimidine-2,4-dion (*rac*-41c).**

Ein Experiment im 2 mmol-Maßstab lieferte *rac*-41c in 83 % Ausbeute.

**Schmp.** 156-158°C; **<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 8.81 (bs, 1H, NH); 7.47 (s, 1H, H-6'); 6.03 (m, 1H, H-3); 5.89 (tdd,  $J_1$  = 5.4,  $J_2$  = 17.1,  $J_3$  = 10.2, 1H, CH=CH<sub>2</sub>); 5.60 (m, 1H, H-2); 5.51 (s, 1H, H-8); 5.28 (tdd,  $J_1$  = 1.2,  $J_2$  = 17.1,  $J_3$  = 1.5, 1H, CH=CH-H<sub>trans</sub>); 5.18 (tdd,  $J_1$  = 1.2,  $J_2$  = 10.2,  $J_3$  = 1.5, 1H, CH=CH-H<sub>cis</sub>); 4.29 (dd,  $J_1$  =  $J_2$  = 7.8, 1H, H-6); 4.21 (tdd,  $J_1$  = 1.5,  $J_2$  = 12.7,  $J_3$  = 5.4, 1H, CH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>); 4.18 (tdd,  $J_1$  = 1.3,  $J_2$  = 12.7,  $J_3$  = 5.4, 1H, CH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>); 3.54 (dd,  $J_1$  = 7.8,  $J_2$  = 7.6, 1H, H-6); 3.45 (m, 1H, H-5); 2.90 (ddd,  $J_1$  = 12.4,  $J_2$  =  $J_3$  = 6.8, 1H, H-4); 1.42 (ddd,  $J_1$  = 12.4,  $J_2$  = 8.3,  $J_3$  = 8.8, 1H, H-4); **<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 159.0 (C4'), 152.6 (C1), 150.0 (C2'), 140.0 (C6'), 133.7 (CH=CH<sub>2</sub>), 120.2 (C2), 117.3 (CH=CH<sub>2</sub>), 97.1 (C5'),

96.1 (C8), 71.6 (C6), 67.7 ( $\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$ ), 65.8 (C3), 45.3 (C5), 40.4 (C4); **FT-IR** (ATR): 3167 (w, N-H), 3046 (w, N-H), 2975 (w, C-H), 2885 (w, C-H), 2829 (w, CH), 1691(s, C=O), 1615 (m, C=C), 1441 (m), 1338 (w), 1296 (w, C-O), 1242 (m, C-O), 1061 (w), 990 (m), 820 (w), 750 (m); **MS** (EI, 70 eV): m/z (%): 356(4) [ $^{81}\text{BrM}$ ] $^+$ , 354 (4) [ $^{79}\text{BrM}$ ] $^+$ , 327 (5), 325 (6), 299 (40), 297 (41), 285 (13), 283 (12), 277 (12), 254 (7), 242 (9), 240 (12), 228 (4), 226 (7), 214 (10), 212 (10), 193 (13), 191 (14), 165 (11), 149 (5), 147 (8), 135 (55), 119 (51), 107 (29), 95 (14), 93 (21), 91 (23), 81 (31), 79 (100), 77 (34), 67 (17), 66 (18), 65 (18), 57 (4), 55 (8), 53 (13); **HRMS** (EI)  $\text{C}_{14}\text{H}_{15}\text{BrN}_2\text{O}_5$ : ber. 354.022 [ $^{79}\text{BrM}$ ] $^+$ ; gef: 354.021.

**23. Herstellung von (1*RS*,3*aRS*,5*RS*)-9-(1-Allyloxy-3,3*a*,4,5-tetrahydro-1*H*-cyclopenta[*c*]furan-5-yl)-9*H*-purin-6-ylamin (*rac*-41d).**

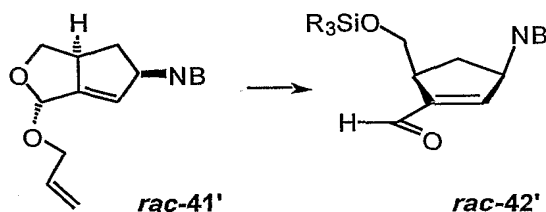


Eine Suspension von Adenin (1.022 g, 7.5 mmol) und wasserfreiem  $\text{Cs}_2\text{CO}_3$  (2.47 g, 7.5 mmol) in trockenem, entgastem DMSO (25 ml) wurde unter Argon bei 50°C für 45 min gerührt. Nach dem Abkühlen auf Raumtemp. wurde eine Lösung von *rac*-40 (1.12 g, 5 mmol) in DMSO (5 ml) sowie  $\text{Ph}_3\text{P}$  (145 mg, 11 mol%) und  $\text{Pd}(\text{PPh}_3)_4$  (290 mg, 5 mol%) zugegeben, und die erhaltene Mischung bei 50°C für 15 h gerührt. Nach dem Abkühlen auf Raumtemp. wurde die Reaktionsmischung mit  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  durch etwas Kieselgel filtriert. Das Filtrat wurde mit ges. NaCl-Lsg. (4x100 ml) gewaschen, mit  $\text{MgSO}_4$  getrocknet und im Vakuum aufkonzentriert. Der Rückstand wurde durch Flashchromatographie (EtOAc/MeOH = 9+1) gereinigt. Man erhielt reines *rac*-41d als gelbes Wachs in 73% Ausbeute.

**$^1\text{H}$ -NMR** (250 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  = 8.29 (s, 1H, H-2'); 7.47 (s, 1H, H-8'); 6.42 (bs, 2H,  $\text{NH}_2$ ); 6.04 (tdd,  $J_1 = 2.0$ ,  $J_2 = 7.3$ ,  $J_3 = 8.6$ , 1H, H-3); 5.90 (dddd,  $J_1 = 5.4$ ,  $J_2 = 6.1$ ,  $J_3 = 17.1$ ,  $J_4 = 10.2$ , 1H,  $\text{CH}=\text{CH}_2$ ); 5.83 (m, 1H, H-2); 5.51 (s, 1H, H-8); 5.26 (tdd,  $J_1 = 1.4$ ,  $J_2 = 17.1$ ,  $J_3 = 1.8$ , 1H,  $\text{CH}=\text{CH}-\text{H}_{\text{trans}}$ ); 5.17 (tdd,  $J_1 = 1.2$ ,  $J_2 = 10.2$ ,  $J_3 = 1.8$ , 1H,  $\text{CH}=\text{CH}-\text{H}_{\text{cis}}$ ); 4.29 (dd,  $J_1 = J_2 = 7.1$ , 1H, H-6); 4.19 (tdd,  $J_1 = 1.5$ ,  $J_2 = 12.6$ ,  $J_3 = 5.4$ , 1H,  $\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$ ); 4.03 (tdd,  $J_1 = 1.2$ ,  $J_2 = 12.6$ ,  $J_3 = 6.1$ , 1H,  $\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$ ); 3.56 (dd,  $J_1 = 7.1$ ,  $J_2 = 7.5$ , 1H, H-6); 3.51 (m, 1H, H-5); 2.99 (ddd,  $J_1 = 12.4$ ,  $J_2 = 7.1$ ,  $J_3 = 6.6$ , 1H, H-4); 1.75 (ddd,  $J_1 = 12.4$ ,  $J_2 = 8.6$ ,  $J_3 = 9.1$ , 1H, H-

4);  **$^{13}\text{C}$ -NMR** (63 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  = 155.8 (C6'), 152.9 (C2'), 151.9 (C1), 149.5 (C4'), 138.2 (C8'), 133.9 ( $\text{CH}=\text{CH}_2$ ), 121.3 (C2), 119.6 (C5'), 117.6 ( $\text{CH}=\text{CH}_2$ ), 96.5 (C8), 72.0 (C6), 68.1 ( $\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$ ), 64.1 (C3), 45.9 (C5), 41.9 (C4); **FT-IR** (ATR): 3315 (m, N-H), 3162 (m, N-H), 2970 (w, C-H), 2918 (w, C-H), 2887 (w, C-H), 1644 (s, C=C), 1596 (s), 1571 (m), 1471 (m), 1413 (m), 1327 (m), 1299 (m), 1247 (m, C-O), 1061 (m), 989 (m), 831 (w), 797 (w), 722 (m); **MS** (EI, 70 eV):  $m/z$  (%): 299 (3)  $[M]^+$ , 258 (61), 242 (57), 228 (9), 212 (16), 200 (15), 164 (63), 136 (100), 135 (63), 123 (17), 108 (21), 95 (18), 79 (39), 67 (18), 55 (18), **HRMS** (EI)  $\text{C}_{15}\text{H}_{17}\text{N}_5\text{O}_2$ : ber. 299.138  $[M]^+$ , gef.: 299.139.

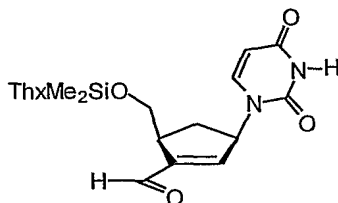
## 25. Allgemeine Arbeitsvorschrift zur Hydrolyse und Schützung der Produkte vom Typ 41'.



Eine Lösung von *rac-41'* (1 mmol) und  $\text{PyH}^+\text{TsO}^-$  (76 mg, 0.3 mmol) in nassem Aceton (10 ml) wird für 3 h zum Rückfluß erhitzt. Danach wird das Lösungsmittel im Vakuum entfernt und der Kolben unter Argon gesetzt. Der Rückstand wird in trockenem Pyridin (3 ml) gelöst und mit einem Chlortrialkylsilan (1.5 mmol) versetzt. Nach 15 h Rühren bei Raumtemp. wird zwischen ges.  $\text{NaHCO}_3$  (aq.) (20 ml) und EtOAc (10 ml) verteilt (30 min. Rühren bei Raumtemp.). Danach wird die Wasserphase mit EtOAc extrahiert (2x30 ml) und die vereinigten organischen Phasen mit ges. wäßrigen Lösungen von  $\text{NaHCO}_3$  (40 ml) und NaCl (40 ml) gewaschen. Nach dem Trocknen ( $\text{MgSO}_4$ ) wird im Vakuum eingeeengt und das Rohprodukt (*rac-42'*) durch Flashchromatographie gereinigt.

## 26. Herstellung von (3*RS*,5*RS*)-5-[Dimethyl-(1,1,2-trimethyl-propyl)-silanyloxymethyl]-3-(2,4-dioxo-3,4-dihydro-2*H*-pyrimidin-1-yl)-cyclopent-1-encarbaldehyd (*rac-42a*).

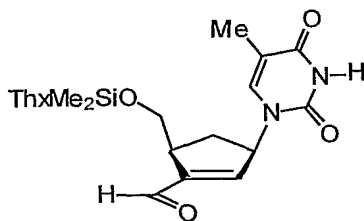
- 47 -

*rac-42a*

Ein Experiment im 0.5 mmol-Maßstab lieferte *rac-42a* in 80 % Ausbeute als gelblich-weißen Feststoff, ausgehend von *rac-41a* und Thexyldimethylsilylchlorid (gemäß Vorschrift 25).

**Schmp. :** 191°C (dec.); **<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 9.85 (s, 1H, HC=O), 8.78 (bs, 1H, NH), 7.47 (d,  $J_1$  = 8.0, 1H, H-6'), 5.56 (dd,  $J_1$  =  $J_2$  = 2.2, 1H, H-2), 5.90 (dddd,  $J_1$  =  $J_2$  = 2.2,  $J_3$  = 9.5,  $J_4$  = 7.1, 1H, H-3), 5.71 (dd,  $J_1$  = 8.0,  $J_2$  = 2.4, 1H, H-5'), 4.27 (dd,  $J_1$  = 10.0,  $J_2$  = 3.0, 1H, SiOCHa), 3.58 (dd,  $J_1$  = 10.0,  $J_2$  = 2.5, 1H, SiOCHb), 3.18 (m, 1H, H-5), 2.79 (ddd,  $J_1$  = 14.2,  $J_2$  =  $J_3$  = 9.5, 1H, H-4), 1.82 (ddd,  $J_1$  = 14.2,  $J_2$  =  $J_3$  = 7.5, 1H, H-4), 1.56 (septet,  $J$  = 6.8, 1H, Me2CH), 0.81 (d,  $J$  = 6.8 Hz, 6H, (CH3)<sub>2</sub>CH), 0.788 + 0.786 (2s, 6H, C(CH3)<sub>2</sub>), 0.042 + 0.036 (2s, 6H, SiCH3); **<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 188.9 (CH=O), 163.2 (C4'), 150.8 (C2'), 150.3 (C1), 147.8 (C2), 141.4 (C6'), 103.2 (C5'), 62.2 (CH<sub>2</sub>OSi), 58.9 (C3), 44.3 (C5), 34.0 (Me2CH), 33.3 (C4), 25.4 (Me2CSi), 20.3 and 20.2 ((CH3)<sub>2</sub>CH), 18.5 and 18.4 ((CH3)<sub>2</sub>CSi), -3.5 and -3.6 ((CH3)<sub>2</sub>Si); **FT-IR** (ATR): 3038 (w, N-H), 2955 (m, C-H), 2865 (w, C-H), 1697 (s, C=O), 1680 (s, C=O), 1649 (s, C=C), 1473 (w), 1445 (w), 1425 (w), 1383 (m), 1276 (m), 1248 (m, C-O), 1186 (m), 1111 (m), 1063 (w), 1019 (w), 998 (w), 979 (w), 849 (m), 828 (m), 804 (m), 779 (m), 761 (m); **MS** (EI, 70 eV):  $m/z$  (%): 295 (7), 294 (17), 293 (100) [*M*-85]<sup>+</sup>, 275 (27), 250 (18), 201 (55), 181 (62), 169 (26), 151 (8), 137 (5), 99 (7), 91 (5), 89 (7), 85 (6), 77 (6), 75 (23), 73 (18), 69 (6), 59 (8), 57 (5); **HRMS** (EI) C<sub>13</sub>H<sub>17</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>Si [*M*-85]<sup>+</sup>: ber. 293.096, gef.: 293.096.

**27. Herstellung von (3*RS*,5*RS*)-5-[Dimethyl-(1,1,2-trimethyl-propyl)-silanyloxymethyl]-3-(5-methyl-2,4-dioxo-3,4-dihydro-2*H*-pyrimidin-1-yl)-cyclopent-1-encarbaldehyd (*rac-42b*).**

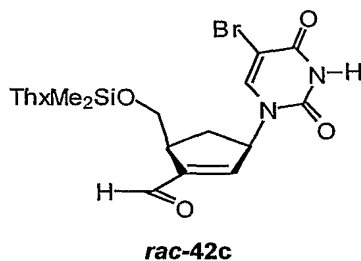
*rac-42b*



Ein Experiment im 0.7 mmol-Maßstab lieferte *rac*-**42b** in 65 % Ausbeute als gelblichen Feststoff, ausgehend von *rac*-**41b** und Thexyldimethylsilylchlorid (gemäß Vorschrift 25).

**Schmp.:** 187°C; **<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 10.06 (bs, 1H, NH), 9.81 (s, 1H, HC=O), 6.99 (q,  $J$  = 1.2, 1H, H-6'), 6.58 (m, 1H, H-2), 5.83 (dddd,  $J_1 = J_2 = 2.4$ ,  $J_3 = J_4 = 8.6$ , 1H, H-3), 4.18 (dd,  $J_1 = 10.0$ ,  $J_2 = 3.4$ , 1H, SiOCHa), 3.53 (dd,  $J_1 = 10.0$ ,  $J_2 = 2.4$ , 1H, SiOCHb), 3.10 (m, 1H, H-5), 2.65 (ddd,  $J_1 = 13.4$ ,  $J_2 = J_3 = 8.8$ , 1H, H-4), 1.85 (d,  $J$  = 1.2, 3H, CH3), 1.80 (ddd,  $J_1 = 13.4$ ,  $J_2 = J_3 = 8.4$ , 1H, H-4), 1.51 (Sept.,  $J$  = 7.1, 1H, Me<sub>2</sub>CH), 0.83 (d,  $J$  = 7.1, 6H, (CH3)<sub>2</sub>CH), 0.793 + 0.790 (2s, 6H, C(CH3)<sub>2</sub>), 0.058 + 0.057 (2s, 6H, SiCH3); **<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 188.9 (CH=O), 164.1 (C4'), 151.1 (C2'), 149.8 (C1), 148.4 (C2), 136.2 (C6'), 111.8 (C5'), 61.4 (CH<sub>2</sub>OSi), 59.0 (C3), 44.2 (C5), 34.0 (Me<sub>2</sub>CH), 33.4 (C4), 25.1 (Me<sub>2</sub>CSi), 20.2 and 20.2 ((CH3)<sub>2</sub>CH), 18.4 und 18.4 ((CH3)<sub>2</sub>CSi), 12.3 (CH3), -3.5 und -3.7 (SiCH3); **FT-IR** (ATR): 3177 (w, N-H), 3050 (w, N-H), 2954 (m, C-H), 2864 (m, C-H), 1683 (s, C=O), 1464 (m), 1376 (m), 1279 (m), 1249 (m, C-O), 1153 (w), 1113 (m), 1057 (w), 1017 (w), 982 (w), 874 (m), 830 (m), 778 (m), 722 (w); **MS** (EI, 70 eV):  $m/z$  (%): 393 (4) [ $M+1$ ]<sup>+</sup>, 365 (13), 341 (5), 307 (100), 289 (27), 264 (10), 215 (52), 183 (31), 181 (73), 167 (12), 151 (7), 137 (5), 113 (4), 89 (7), 75 (15), 59 (4); **HRMS** (ESI) C<sub>20</sub>H<sub>33</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>Si [ $M+1$ ]<sup>+</sup>: ber. 393.2209, gef. 393.2209.

**28. Herstellung von (3*RS*,5*RS*)-3-(5-Brom-2,4-dioxo-3,4-dihydro-2*H*-pyrimidin-1-yl)-5-[dimethyl-(1,1,2-trimethyl-propyl)-silanyloxymethyl]-cyclopent-1-encarbaldehyd (*rac*-**42c**).**



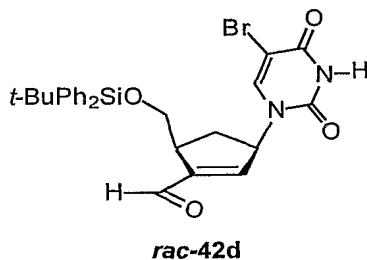
Ein Experiment im 1 mmol-Maßstab lieferte *rac*-**42c** in 83 % Ausbeute als farblosen Feststoff, ausgehend von *rac*-**41c** und Thexyldimethylsilylchlorid (gemäß Vorschrift 25).

**Schmp.:** 163°C (dec.); **<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 9.87 (s, 1H, HC=O), 8.52 (bs, 1H, NH), 7.54 (s, 1H, H-6'), 6.57 (m, 1H, H-2), 5.85 (dddd,  $J_1 = J_2 = 2.3$ ,  $J_3 = 8.7$ ,  $J_4 = 7.6$ , 1H, H-3), 4.25 (dd,  $J_1 = 10.0$ ,  $J_2 = 3.2$ , 1H, SiOCHa), 3.52 (dd,  $J_1 = 10.0$ ,  $J_2 = 2.3$ , 1H, SiOCHb), 3.17 (m, 1H, H-5), 2.75 (ddd,  $J_1 = 13.7$ ,  $J_2 = J_3 = 8.8$ , 1H, H-4), 1.85 (ddd,  $J_1 = 13.7$ ,  $J_2 = J_3 = 7.7$ , 1H, H-4), 1.55 (septet,  $J$  = 6.8, 1H, Me<sub>2</sub>CH), 0.83 (d,  $J$  = 6.8, 6H, (CH3)<sub>2</sub>CH), 0.810 + 0.805 (2s, 6H, C(CH3)<sub>2</sub>), 0.06 (s, 6H, SiCH3); **<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 188.9 (CH=O), 159.2 (C4'),

- 49 -

150.5 (C2'), 150.4 (C1), 147.3 (C2), 140.2 (C6'), 97.7 (C5'), 61.5 ( $\underline{\text{CH}_2\text{OSi}}$ ), 59.9 (C3), 44.3 (C5), 34.0 ( $\text{Me}_2\underline{\text{CH}}$ ), 33.5 (C4), 25.3 ( $\text{Me}_2\underline{\text{CSi}}$ ), 20.4 and 20.3 ( $(\underline{\text{CH}_3})_2\text{CH}$ ), 18.5 and 18.4 ( $(\underline{\text{CH}_3})_2\text{CSi}$ ), -3.5 and -3.7 ( $\underline{\text{CH}_3\text{Si}}$ ); **FT-IR** (ATR): 3177 (w, N-H), 3046 (w, N-H), 2954 (m, C-H), 2862 (w, C-H), 2823 (w), 1704 (s, C=O), 1684 (s, C=O), 1617 (m, C=C), 1444 (m), 1368 (w), 1276 (m), 1249 (m, C-O), 1150 (w), 1109 (m), 1038 (w), 982 (w), 847 (m), 830 (m); **MS** (EI, 70 eV):  $m/z$  (%) = 374 (22), 373 (95), 372 (28), 371 (100) [ $M-85$ ]<sup>+</sup>, 355 (34), 353 (32), 339 (7), 328 (13), 297 (3), 281 (92), 279 (89), 251 (10), 249 (47), 226 (3), 224 (5), 184 (3), 183 (11), 182 (58), 181 (90), 167 (28), 152 (3), 151 (12), 137 (10), 116 (5), 91 (7), 89 (14), 85 (10), 75 (31), 73 (18), 59 (8); **HRMS** (EI)  $\text{C}_{13}\text{H}_{16}\text{BrN}_2\text{O}_4\text{Si}$  [ $M-85$ ]<sup>+</sup>: ber. 371.006, gef. 371.005.

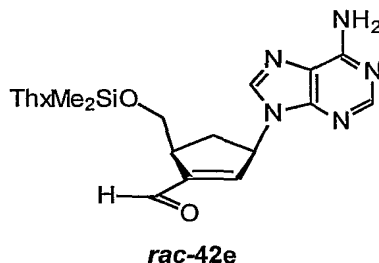
**29. Herstellung von (3*RS*,5*RS*)-3-(5-Brom-2,4-dioxo-3,4-dihydro-2*H*-pyrimidin-1-yl)-5-[*tert*-butyl-diphenyl-silanyloxymethyl]-cyclopent-1-en-carbaldehyd (*rac*-42d).**



Ein Experiment im 1 mmol-Maßstab lieferte *rac*-42d in 76 % Ausbeute als farblosen Feststoff, ausgehend von *rac*-41c und *tert*-Butyldiphenylsilylchlorid (gemäß Vorschrift 25).

**Schmp.:** 164°C; **<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  = 10.24 (bs, 1H,  $\underline{\text{NH}}$ ), 9.86 (s, 1H,  $\underline{\text{HC=O}}$ ), 7.75-7.32 (m, 10H, 2xPh), 7.48 (s, 1H, H-6'), 6.65 (dd,  $J_1 = J_2 = 2.0$ , 1H, H-2), 5.80 (dddd,  $J_1 = J_2 = 2.1$ ,  $J_3 = J_4 = 8.6$ , 1H, H-3), 4.21 (dd,  $J_1 = 10.3$ ,  $J_2 = 4.4$ , 1H,  $\text{SiOCH}_a$ ), 3.52 (dd,  $J_1 = 10.3$ ,  $J_2 = 2.7$ , 1H,  $\text{SiOCH}_b$ ), 3.15 (m, 1H, H-5), 2.72 (ddd,  $J_1 = 13.7$ ,  $J_2 = J_3 = 8.6$ , 1H, H-4<sub>a</sub>), 1.85 (ddd,  $J_1 = 13.7$ ,  $J_2 = J_3 = 8.4$ , 1H, H-4<sub>b</sub>), 1.07 + 1.06 (2s, 9H,  $(\underline{\text{CH}_3})_3\text{C}$ ); **<sup>13</sup>C-NMR** (250 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  = 188.8 ( $\underline{\text{CH=O}}$ ), 159.3 (C4'), 150.4 (C2'), 150.4 (C1), 147.1 (C2), 140.0 (C6'), (136.0+135.5) und (133.0+132.8) und (129.8+129.4) und (127.7+127.6) (alle vom Ph), 97.8 (5'), 62.5 ( $\underline{\text{CH}_2\text{OSi}}$ ), 60.1 (C3), 44.3 (C5), 34.0 (C4), 26.9 und 26.8 und 26.5 ( $(\underline{\text{CH}_3})_3\text{CSi}$ ), 19.3 ( $(\underline{\text{CH}_3})_3\text{CSi}$ ); **FT-IR** ( $\text{cm}^{-1}$ , ATR): 3177 (w, N-H), 3067 (w, N-H), 2928 (m, C-H), 2854 (m, C-H), 1707 (s, C=O), 1683 (s, C=O), 1619 (m, C=C), 1588 (w), 1469 (w), 1443 (m), 1426 (m), 1362 (w), 1276 (m), 1261 (m), 1242 (m, C-O), 1151 (w), 1110 (m), 1060 (w), 1037 (w), 997 (w), 983 (w), 839 (m), 821 (m), 741 (m), 701 (s).

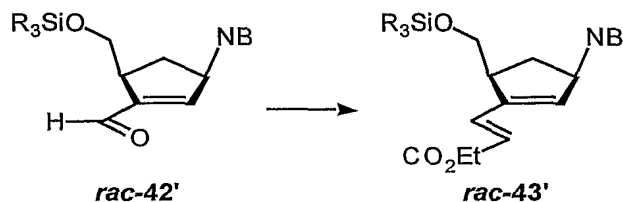
**30. Herstellung von (3*RS*,5*RS*)-3-(6-Amino-purin-9-yl)-5-[dimethyl-(1,1,2-trimethyl-propyl)-silanyloxy-methyl]-cyclopent-1-en-carbaldehyd (*rac*-42e).**



Ein Experiment im 1 mmol-Maßstab lieferte *rac*-42e in 45 % Ausbeute als gelb-orangen Feststoff, ausgehend von *rac*-41d und Thexyldimethylsilylchlorid (gemäß Vorschrift 25, jedoch unter Verwendung von 2 Äquiv.  $\text{PyH}^+\text{TsO}^-$  (1. Schritt) sowie 3.3 Äquiv.  $\text{ThexMe}_2\text{SiCl}$ , 3.3 Äquiv.  $\text{Et}_3\text{N}$ , 0.3 Äquiv. DMAP in 5 ml  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  (2. Schritt).

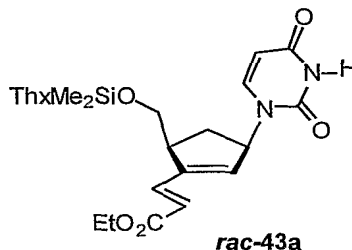
**Schmp.:** 144°C (dec.);  **$^1\text{H-NMR}$**  (250 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  = 9.86 (s, 1H,  $\text{HC=O}$ ), 8.30 (s, 1H, H-2'), 7.93 (s, 1H, H-8'), 6.75 (dd,  $J_1 = J_2 = 2.2$ , 1H, H-2), 6.40 (s, 2H,  $\text{NH}_2$ ), 5.84 (dddd,  $J_1 = J_2 = 2.2$ ,  $J_3 = 9.1$ ,  $J_4 = 6.8$ , 1H, H-3), 4.14 (dd,  $J_1 = 10.0$ ,  $J_2 = 3.8$ , 1H,  $\text{SiOCH}_a$ ), 3.66 (dd,  $J_1 = 10.0$ ,  $J_2 = 2.4$ , 1H,  $\text{SiOCH}_b$ ), 3.24 (m, 1H, H-5), 2.89 (ddd,  $J_1 = 14.0$ ,  $J_2 = J_3 = 9.1$ , 1H, H-4), 2.10 (ddd,  $J_1 = 14.0$ ,  $J_2 = J_3 = 6.8$ , 1H, H-4), 1.53 (septet,  $J = 6.8$ , 1H,  $\text{Me}_2\text{CH}$ ), 0.78 (d,  $J = 6.8$ , 6H,  $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 0.77 (s, 6H,  $\text{C}(\text{CH}_3)_2$ ), 0.02 (s, 6H,  $\text{CH}_3\text{Si}$ );  **$^{13}\text{C-NMR}$**  (63 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  = 189.2 ( $\text{CH=O}$ ), 155.7 (C4'), 152.8 (C2'), 149.5 (C1), 149.5 (C6'), 147.4 (C2), 138.5 (C8'), 119.2 (C5'), 62.2 ( $\text{CH}_2\text{OSi}$ ), 57.5 (C3), 44.7 (C5), 35.1 (C4), 34.0 ( $\text{Me}_2\text{CH}$ ), 25.3 ( $\text{Me}_2\text{CSi}$ ), 20.3 and 20.2 ( $(\text{CH}_3)_2\text{CH}$ ), 18.4 and 18.4 ( $(\text{CH}_3)_2\text{CSi}$ ), -3.6 ( $\text{CH}_3\text{Si}$ ); **FT-IR** (ATR): 3318 (w, N-H), 3168 (w, N-H), 2953 (m, C-H), 2864 (w, C-H), 1683 (s, C=O), 1645 (s, C=C), 1598 (s), 1575 (m), 1468 (m), 1413 (m), 1327 (m), 1297 (m), 1250 (s, C-O), 1149 (w), 1109 (m), 1085 (m), 1085 (m), 1015 (w), 979 (w), 830 (m), 777 (m), 649 (m); **MS** (EI, 70 eV):  $m/z$  (%): 401(2)  $[\text{M}]^+$ , 318 (8), 317 (24), 316 (100), 302 (7), 242 (4), 224 (5), 212 (4), 192 (5), 182 (11), 181 (30), 167 (8), 151 (7), 137 (4), 136 (12), 135 (10), 108 (3), 85 (4), 75 (17), 59 (4); **HRMS** (ESI)  $\text{C}_{20}\text{H}_{31}\text{N}_5\text{O}_2\text{Si}$ : ber. 402.2325, gef. 402.2327.

**31. Allgemeine Arbeitsvorschrift für die Überführung der Aldehyde vom Typ 42' in Ester vom Typ 43' durch Wittig-Reaktion.**



Zu einer Lösung des benötigten Wittig-Ylides (202 mg, 1.1 eq.) in trockenem THF (2 ml) gibt man bei 50°C eine Lösung des Aldehydes *rac-42'* (500 µmol, 1 eq.) in trockenem THF (4 ml). Nach 16 h Rühren bei 50°C wird die Reaktionsmischung auf Raumtemp. abgekühlt, im Vakuum etwas eingengt und das Produkt *rac-42'* durch Chromatographie an Kieselgel (EtOAc/CyHex = 1+2) gereinigt.

**32. Herstellung von (3*RS*,5*RS*)-3-[5-[Dimethyl-(1,1,2-trimethyl-propyl)-silanyloxymethyl]-3-(2,4-dioxo-3,4-dihydro-2*H*-pyrimidin-1-yl)-cyclopent-1-enyl]-acrylsäure-ethylester (*rac-43a*).**



Ein Experiment im 0.25 mmol-Maßstab lieferte *rac-43a* in 96 % Ausbeute als blassgelben Feststoff, ausgehend von *rac-42a* (gemäß Vorschrift 31).

**Schmp.** 92-96°C (EtOAc/Hex); **<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>): δ = 8.45 (s, 1H, NH), 7.47 (d, *J*<sub>cis</sub> = 8.0, 1H, H-5''), 7.38 (d, *J*<sub>trans</sub> = 16.2, 1H, H-2), 6.06 (d, *J*<sub>trans</sub> = 16.2, 1H, H-3), 5.91 (s, 1H, H-2'), 5.71 (m, 1H, H-3'), 5.66 (d, *J*<sub>cis</sub> = 8.0, 1H, H-6''), 4.22 (q, *J* = 7.2, 2H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 3.96 (dd, *J*<sub>1</sub> = 10.4, *J*<sub>2</sub> = 3.8, 1H, SiOCH<sub>a</sub>), 3.63 (dd, *J*<sub>1</sub> = 10.5, *J*<sub>2</sub> = 2.7, 1H, SiOCH<sub>b</sub>), 3.08 (m, 1H, H-5'), 2.79 (ddd, *J*<sub>1</sub> = 14.3, *J*<sub>2</sub> = *J*<sub>3</sub> = 9.5, 1H, H-4'), 1.73 (ddd, *J*<sub>1</sub> = 14.5, *J*<sub>2</sub> = *J*<sub>3</sub> = 5.5, 1H, H-4'), 1.55 (septet, *J* = 6.8, 1H, Me<sub>2</sub>CH), 1.29 (t, *J* = 7.1, 3H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 0.81 (d, *J* = 6.8, 6H, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 0.79 (s, 6H, C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 0.04 (s, 6H, CH<sub>3</sub>Si); **<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>): δ = 166.4 (C1), 163.0 (C4'), 150.8 (C2'), 146.7 (C1'), 141.7 (C6'), 137.9 (C3), 134.7 (C2'), 121.7 (C2), 102.5 (C5'), 63.2 (CH<sub>2</sub>OSi), 60.7 (OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 59.4 (C3'), 45.8 (C5'), 34.0 (Me<sub>2</sub>CH), 33.7 (C4'), 25.4 (Me<sub>2</sub>CSi), 20.4 and 20.2 ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 18.5 and 18.3 ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CSi), 14.3 (OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), -3.5 (CH<sub>3</sub>Si); **FT-IR** (ATR): 3184 (w, N-H), 3051 (w, N-H), 2955 (m, C-H), 2865 (w, C-H), 1703 (s, C=O), 1687 (s, C=O), 1638 (m, C=C), 1605 (w), 1461 (m), 1378 (m), 1305 (m), 1265 (s, C-O),

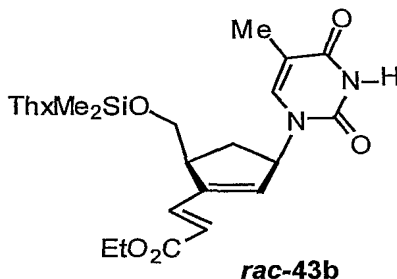
- 52 -

1249 (s, C-O), 1174 (s), 1111 (m), 1094 (m), 1064 (w), 1034 (w), 986 (w), 873 (w), 830 (s), 778 (m);

**MS** (EI, 70 eV):  $m/z$  (%): 449 (1)  $[M+1]^+$ , 403 (45), 379 (13), 363 (15)  $[M-85]^+$ , 253 (8), 252 (25), 251 (100), 205 (37), 188 (7), 187 (41), 177 (33), 169 (58), 149 (9), 133 (5), 132 (8), 131 (48), 104 (13), 103 (44), 99 (18), 89 (17), 77 (7), 75 (35), 74 (9), 73 (38), 59(10), 58 (21);

**HRMS** (EI)  $C_{17}H_{23}N_2O_5Si$  ( $M^+-85$ ): ber. 363.138, gef. 363.138.

**33. Herstellung von (3*RS*,5*RS*)-3-[5-[Dimethyl-(1,1,2-trimethyl-propyl)-silanyloxymethyl]-3-(5-methyl-2,4-dioxo-3,4-dihydro-2*H*-pyrimidin-1-yl)-cyclopent-1-enyl]-acrylsäureethylester (*rac*-43b).**

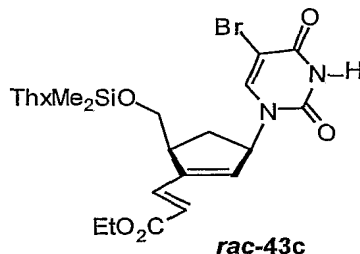


Ein Experiment im 0.25 mmol-Maßstab lieferte *rac*-43b in 95 % Ausbeute als blassgelben Feststoff, ausgehend von *rac*-42b (gemäß Vorschrift 31).

**Schmp.:** 132-134 (EtOAc/Hex); **<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 8.50 (s, 1H, NH), 7.38 (d,  $J_{trans}$  = 16.2, 1H, H-2), 7.05 (s, 1H, H-6''), 6.08 (d,  $J_{trans}$  = 16.2, 1H, H-3), 5.93 (s, 1H, H-2'), 5.65 (m, 1H, H-3'), 4.22 (q,  $J$  = 7.1, 2H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 3.87 (dd,  $J_1$  = 10.4,  $J_2$  = 4.4, 1H, SiOCH<sub>2</sub>a), 3.63 (dd,  $J_1$  = 10.4,  $J_2$  = 3.3, 1H, SiOCH<sub>2</sub>b), 3.06 (m, 1H, H-5'), 2.72 (ddd,  $J_1$  = 13.9,  $J_2$  =  $J_3$  = 8.9, 1H, H-4'), 1.88 (s, 3H, CH<sub>3</sub>-5''), 1.72 (ddd,  $J_1$  = 13.6,  $J_2$  =  $J_3$  = 6.7, 1H, H-4'), 1.56 (septet,  $J$  = 6.8, 1H, Me<sub>2</sub>CH), 1.29 (t,  $J$  = 7.1, 3H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 0.82 (d,  $J$  = 6.9, 6H, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 0.79 (s, 6H, C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 0.04 (s, 6H, CH<sub>3</sub>Si); **<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 166.4 (C1), 163.6 (C4'), 150.8 (C2''), 146.7 (C1'), 138.1 (C6''), 136.7 (C3), 134.6 (C2'), 121.5 (C2), 111.0 (C5''), 63.0 (CH<sub>2</sub>OSi), 60.7 (OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 59.5 (C3'), 45.9 (C5'), 34.0 (Me<sub>2</sub>CH), 33.9 (C4'), 25.3 (Me<sub>2</sub>CSi), 20.34 and 20.27 ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 18.48 and 18.44 ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CSi), 14.2 (OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 12.5 (5''-CH<sub>3</sub>), -3.5 (CH<sub>3</sub>Si); **FT-IR** (ATR): 3176 (w, N-H), 3043 (w, N-H), 2954 (m, C-H), 2864 (w, C-H), 1684 (s, C=O), 1639 (s, C=C), 1603 (w), 1464 (m), 1387 (m), 1377 (w), 1364(m), 1305 (m), 1266 (s, C-O), 1249 (s, C-O), 1173 (s), 1159(s), 1112 (m), 1094 (m), 1065 (w), 1034 (w), 985 (w), 873 (w), 830 (s); **MS** (EI, 70 eV):  $m/z$  (%): 449 (1)  $[M+1]^+$ , 403 (45), 379 (13), 363 (15)  $[M-85]^+$ , 253 (8), 252 (25), 251 (100), 205 (37), 188 (7), 187 (41), 177 (33), 169 (58), 149 (9), 133 (5), 132 (8), 131

(48), 104 (13), 103 (44), 99 (18), 89 (17), 77 (7), 75 (35), 74 (9), 73 (38), 59(10), 58 (21); **HRMS** (EI)  $C_{18}H_{25}N_2O_5Si$  ( $M^+-85$ ): ber. 377.153, gef. 377.153.

**34. Herstellung von (3*RS*,5*RS*)-3-[3-(5-Brom-2,4-dioxo-3,4-dihydro-2*H*-pyrimidin-1-yl)-5-[dimethyl-(1,1,2-trimethyl-propyl)-silanyloxymethyl]-cyclopent-1-enyl]-acrylsäure-ethylester (*rac*-43c).**

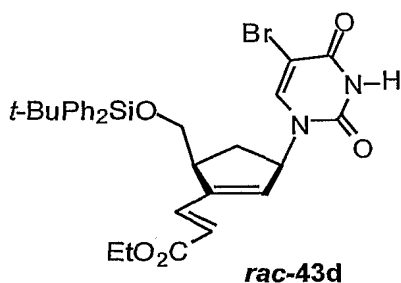


Ein Experiment im 0.5 mmol-Maßstab lieferte *rac*-43c in 82 % Ausbeute als farblosen Feststoff, ausgehend von *rac*-42c (gemäß Vorschrift 31).

**Schmp.:** 164-165°C (EtOAc/CyHex); **<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 10.17 (s, 1H, NH), 7.51 (s, 1H, H-6'), 7.35 (d,  $J_{trans}$  = 16.4, 1H, H-2), 6.04 (d,  $J_{trans}$  = 16.0, 1H, H-3), 5.92 (s, 1H, H-2'), 5.62 (m, 1H, H-3'), 4.17 (q,  $J$  = 7.1, 2H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 3.84 (dd,  $J_1$  = 10.4,  $J_2$  = 4.2, 1H, SiOCH<sub>a</sub>), 3.57 (dd,  $J_1$  = 10.2,  $J_2$  = 3.2, 1H, SiOCH<sub>b</sub>), 3.03 (m, 1H, H-5'), 2.72 (ddd,  $J_1$  = 14.1,  $J_2$  =  $J_3$  = 9.0, 1H, H-4'), 1.68 (ddd,  $J_1$  = 13.9,  $J_2$  =  $J_3$  = 6.4, 1H, H-4'), 1.51 (Sept.,  $J$  = 6.8, 1H, Me<sub>2</sub>CH), 1.24 (t,  $J$  = 7.0, 3H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 0.77 (d,  $J$  = 6.8, 6H, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 0.74 (s, 6H, C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 0.01 + - 0.01 (2xs, 6H, CH<sub>3</sub>Si); **<sup>13</sup>C NMR** (125 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 166.2 (C1), 159.3 (C4'), 150.6 (C2'), 147.3 (C1'), 140.3 (C6'), 137.8 (C3), 133.7 (C2'), 121.7 (C2), 96.9 (C5'), 62.8 (CH<sub>2</sub>OSi), 60.5 (OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 60.3 (C3'), 45.7 (C5'), 33.9 (Me<sub>2</sub>CH), 33.8 (C4'), 25.2 (Me<sub>2</sub>CSi), 20.28 und 20.13 ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 18.35 und 18.26 ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CSi), 14.1 (OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), -3.56 und -3.64 ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si); **FT-R** (ATR): 3178 (w, N-H), 3053 (w, N-H), 2954 (m, C-H), 2864 (w, C-H), 1705 (s, C=O), 1637 (m, C=C), 1617 (m), 1442 (m), 1389 (w), 1366 (w), 1337(w), 1306 (m), 1265 (m, C-O), 1249 (m, C-O), 1174 (m), 1112 (m), 1066 (w), 1034 (m), 985 (w), 874 (w), 830 (m), 777 (m).

**35. Herstellung von (3*RS*,5*RS*)-3-[3-(5-Bromo-2,4-dioxo-3,4-dihydro-2*H*-pyrimidin-1-yl)-5-(*tert*-butyl-diphenyl-silanyloxymethyl)-cyclopent-1-enyl]-acrylsäureethylester (*rac*-43d).**

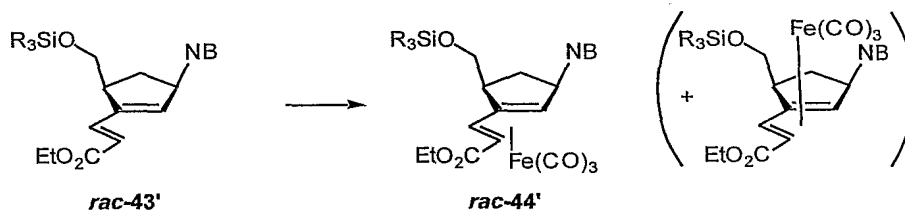
- 54 -



Ein Experiment im 0.2 mmol-Maßstab lieferte *rac-43d* in 72 % Ausbeute als farbloses Öl, ausgehend von *rac-42c* (gemäß Vorschrift 31).

**<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 9.61 (s, 1H, NH), 7.44-7.32 (m, 12H, H-6'', H-3, 2xPh), 5.94 (d,  $J_{\text{trans}}$  = 16.1, 1H, H-3), 5.93 (s, 1H, H-2'), 5.61 (m, 1H, H-3'), 4.22 (q,  $J$  = 7.1, 2H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 3.74 (m, 2H, SiOCH<sub>2</sub>), 3.08 (m, 1H, H-5'), 2.77 (ddd,  $J_1$  = 14.2,  $J_2$  =  $J_3$  = 8.8, 1H, H-4'), 1.79 (ddd,  $J_1$  = 14.1,  $J_2$  =  $J_3$  = 6.3, 1H, H-4'), 1.30 (t,  $J$  = 7.0, 3H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 1.04 (s, 9H, C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>); **<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 166.2 (C1), 159.1 (C4'), 150.3 (C2''), 147.7 (C1'), 140.0 (C6''), 137.6 (C3), (135.5 + 135.4) and (132.9 + 132.7) and (129.9 + 129.5) and (127.8 + 127.7) (all of Ph), 133.4 (C2'), 122.2 (C2), 97.1 (C5''), 64.2 (CH<sub>2</sub>OSi), 60.7 (OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 60.4 (C3'), 46.0 (C5'), 34.3 (C4'), 26.9 ((CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C), 19.2 ((CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C), 14.2 (OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); **FT-IR** (ATR): 3472 (w), 3178 (w, N-H), 3066 (w, N-H), 2953 (w, C-H), 2854 (w, C-H), 1703 (s, C=O), 1638 (m, C=C), 1617 (m), 1442 (m), 1426 (m), 1367 (w), 1306 (w), 1266 (m, C-O), 1240 (m, C-O), 1175 (m), 1110 (s), 1034 (w), 985 (w), 821 (m), 741 (m), 702 (s).

### 36. Allgemeine Arbeitsvorschrift für die Fe(CO)<sub>3</sub>-Komplexierung von Dienen des Typs 43'.

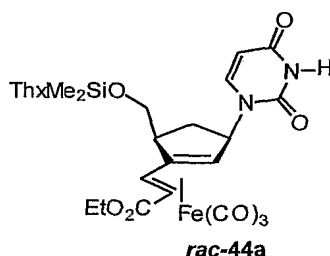


Zu einer gerührten Suspension von Fe<sub>2</sub>(CO)<sub>9</sub> (91 mg, 0.25 mmol) in abs. Et<sub>2</sub>O (5 ml) gibt man unter Argon eine Lösung des Diens *rac-43'* (0.1 mmol) in abs. Et<sub>2</sub>O (1 ml) und erhitzt die Mischung für 24 h zum Rückfluß. Nach Abkühlung auf Raumtemp. entfernt man das Lösungsmittel im Vakuum und reinigt den Rückstand durch Flashchromatographie (EtOAc/CyHex

- 55 -

= 1 : 4 bis = 1 : 2). Neben dem Hauptprodukt *rac*-44' erhält man stets noch (separiert) gewisse Mengen des diastereomeren Komplexierungsproduktes.

**37. Herstellung von (3*SR*,5*RS*)-3-[5-[Dimethyl-(1,1,2-trimethyl-propyl)-silanyloxy-methyl]-3-(2,4-dioxo-3,4-dihydro-2*H*-pyrimidin-1-yl)-cyclopent-1-enyl]-acrylsäureethylester-tricarbonylisen (*rac*-44a).**



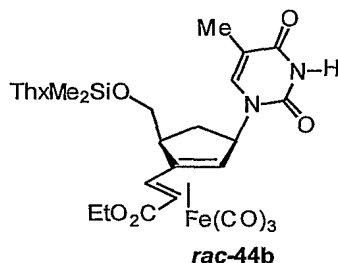
Ein Experiment im 0.1 mmol-Maßstab lieferte *rac*-44a in 37 % Ausbeute als orange-rotes Öl ausgehend von *rac*-43a (gemäß Vorschrift 36).

**<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 8.99 (s, 1H, NH), 7.59 (d,  $J_{\text{cis}}$  = 7.7, 1H, H-5''), 6.06 (d,  $J$  = 7.9, 1H, H-3), 5.68 (d,  $J_{\text{cis}}$  = 8.0, 1H, H-6''), 5.16 (dd,  $J_1$  = 10.0,  $J_2$  = 3.4, 1H, H-3'), 4.10 (m, 2H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 3.98 (dd,  $J_1$  = 10.1,  $J_2$  = 4.9, 1H, SiOCH<sub>2</sub>a), 3.78 (dd,  $J_1$  = 10.2,  $J_2$  = 5.9, 1H, SiOCH<sub>2</sub>b), 3.14 (m, 1H, H-5'), 2.66 (ddd,  $J_1$  = 15.5,  $J_2$  =  $J_3$  = 9.5, 1H, H-4a'), 1.87 (s, 1H, H-2'), 1.76 (ddd,  $J_1$  = 15.3,  $J_2$  =  $J_3$  = 3.5, 1H, H-4b'), 1.62 (Sept.,  $J$  = 6.8, 1H, Me<sub>2</sub>CH), 1.22 (t,  $J$  = 7.1, 3H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 0.86 (d,  $J$  = 6.8, 6H, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 0.85 (s, 6H, C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 0.70 (d,  $J$  = 7.6, 1H, H-2), 0.14 + 0.12 (2xs, 6H, CH<sub>3</sub>Si); **<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 171.8 (C1), 163.0 (C4''), 150.5 (C2'), 141.2 (C6''), 113.1 (C1'), 102.7 (C5''), 78.2 (C3), 67.3 (CH<sub>2</sub>OSi), 64.2 (C2'), 60.7 (OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 59.4 (C3'), 49.6 (C2), 45.4 (C5'), 34.0 (Me<sub>2</sub>CH), 33.9 (C4'), 25.5 (Me<sub>2</sub>CSi), 20.5 and 20.3 ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 18.5 and 18.4 ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CSi), 14.1 (OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), -3.2 and -3.3 (CH<sub>3</sub>Si); **FT-IR** (ATR): 3189 (w, N-H), 3053 (w, N-H), 2956 (m, C-H), 2865 (w, C-H), 2055 (s, C≡O), 1992 (s, C≡O), 1974 (s, C≡O), 1701 and 1697 and 1692 and 1681 (s, C=O), 1630 (m, C=C), 1495 (w), 1461 (m), 1427 (m), 1375 (m), 1275 (m, C-O), 1250 (m, C-O), 1177 (m), 1098 (m), 1033 (m), 873 (w), 830 (m), 778 (m), 615 (m), 607 (m);

**38. Herstellung von (3*RS*,5*RS*)-3-[5-[Dimethyl-(1,1,2-trimethyl-propyl)-silanyloxy-methyl]-3-(5-methyl-2,4-dioxo-3,4-dihydro-2*H*-pyrimidin-1-yl)-cyclopent-1-enyl]-acrylsäureethylester-tricarbonylisen (*rac*-44b).**



- 56 -

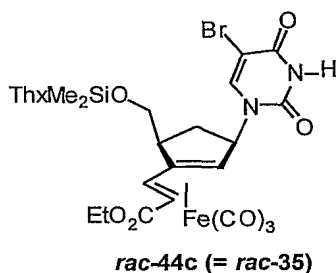


Ein Experiment im 0.1 mmol-Maßstab lieferte *rac-44b* in 40 % Ausbeute als orange-rotes Öl ausgehend von *rac-43b* (gemäß Vorschrift 36).

**<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 8.56 (s, 1H, NH), 7.10 (s, 1H, H-6''), 6.12 (d,  $J$  = 7.9, 1H, H-3), 5.07 (dd,  $J_1$  = 9.4,  $J_2$  = 3.6, 1H, H-3'), 4.11 (m, 2H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 3.84 (dd,  $J_1$  = 10.2,  $J_2$  = 6.3, 1H, SiOCH<sub>a</sub>), 3.73 (dd,  $J_1$  = 10.1,  $J_2$  = 7.6, 1H, SiOCH<sub>b</sub>), 3.12 (m, 1H, H-5'), 2.60 (ddd,  $J_1$  = 15.5,  $J_2$  =  $J_3$  = 9.1, 1H, H-4<sub>a</sub>'), 1.89 (s, 4H, H-2' + CH<sub>3</sub>), 1.73 – 1.56 (m, 2H, H-4<sub>b</sub>' + Me<sub>2</sub>CH), 1.23 (t,  $J$  = 7.2, 3H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 0.88 (d,  $J$  = 6.5, 6H, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 0.87 (s, 6H, C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 0.72 (d,  $J$  = 7.8, 1H, H-2), 0.13 (s, 6H, CH<sub>3</sub>Si); **<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 171.7 (C1), 163.3 (C4''), 150.4 (C2''), 136.3 (C6''), 112.9 (C1'), 111.2 (C5''), 78.9 (C3), 66.9 (CH<sub>2</sub>OSi), 63.4 (C2'), 60.6 (OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 60.0 (C3'), 46.6 (C2), 45.5 (C5'), 34.1 (Me<sub>2</sub>CH), 33.8 (C4'), 25.4 (Me<sub>2</sub>CSi), 20.4 und 20.3 ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 18.6 und 18.5 ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CSi), 14.1 (OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 12.6 (5''-CH<sub>3</sub>), -3.3 (CH<sub>3</sub>Si); **FT-IR** (ATR): 3178 (w, N-H), 3047 (w, N-H), 2955 (m, C-H), 2864 (w, C-H), 2094 (w, C≡O), 2056 (s, C≡O), 2023 (s, C≡O), 1991 (s, C≡O), 1701 und 1698 und 1692 (s, C=O), 1465 (m), 1450 (w), 1426 (w), 1389 (w), 1376 (w), 1366 (w), 1278 (m, C-O), 1250 (m, C-O), 1220 (w), 1175 (m), 1111 (m), 1094 (m), 1035 (w), 873 (w), 830 (m), 777 (m), 621 (m), 610 (m).

**39. Herstellung von (3*RS*,5*RS*)-3-[3-(5-Brom-2,4-dioxo-3,4-dihydro-2*H*-pyrimidin-1-yl)-5-[dimethyl-(1,1,2-trimethyl-propyl)-silanyloxymethyl]-cyclopent-1-enyl]-acrylsäure-ethylester-tricarbonyleisen (*rac-35* = *rac-44c*).**

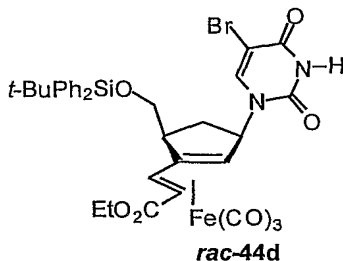
- 57 -



Ein Experiment im 0.1 mmol-Maßstab lieferte, ausgehend von *rac-43c*, *rac-44c* in 73 % Ausbeute als gelbes Öl, das aus Cyclohexan kristallisierte (gemäß Vorschrift 36).

**Schmp.:** 100 – 104°C (CyHex); **<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 8.79 (s, 1H, NH), 7.64 (s, 1H, H-6'), 6.13 (d,  $J$  = 7.9, 1H, H-3), 5.09 (dd,  $J_1$  = 9.6,  $J_2$  = 3.6, 1H, H-3'), 4.12 (m, 2H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 3.87 (dd,  $J_1$  = 10.1,  $J_2$  = 6.2, 1H, SiOCH<sub>a</sub>), 3.73 (dd,  $J_1$  = 10.1,  $J_2$  = 7.2, 1H, SiOCH<sub>b</sub>), 3.14 (m, 1H, H-5'), 2.63 (ddd,  $J_1$  = 15.3,  $J_2$  =  $J_3$  = 9.4, 1H, H-4<sub>a</sub>'), 1.85 (s, 1H, H-2'), 1.72 (ddd,  $J_1$  = 15.6,  $J_2$  =  $J_3$  = 3.9, 1H, H-4<sub>b</sub>'), 1.65 (Sept.,  $J$  = 6.9, 1H, Me<sub>2</sub>CH), 1.23 (t,  $J$  = 7.1, 3H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 0.88 (d,  $J$  = 6.6, 6H, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 0.88 (s, 6H, C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 0.76 (d,  $J$  = 7.7, 1H, H-2), 0.16 + 0.15 (2xs, 6H, CH<sub>3</sub>Si); **<sup>13</sup>C-NMR** (63 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 171.6 (C1), 158.6 (C4'), 149.7 (C2'), 140.0 (C6'), 112.9 (C1'), 97.0 (C5'), 79.0 (C3), 67.0 (CH<sub>2</sub>OSi), 62.4 (C2'), 60.73 (OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 60.69 (C3'), 46.5 (C2), 45.7 (C5'), 34.1 (Me<sub>2</sub>CH), 33.9 (C4'), 25.5 (Me<sub>2</sub>CSi), 20.5 und 20.4 ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH), 18.6 und 18.5 ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CSi), 14.1 (OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), -3.22 und -3.24 ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si); **FT-R** (ATR): 3179 (w, N-H), 3055 (w, N-H), 2954 (m, C-H), 2926 (m, C-H), 2863 (w, C-H), 2058 (s, C≡O), 1996 (s, C≡O), 1978 (s, C≡O), 1701 (s, C=O), 1617 (w), 1445 (w), 1427 (w), 1376 (w), 1271 (m, C-O), 1252 (m, C-O), 1177 (m), 1104 (m), 1035 (w), 871 (w), 831 (m), 778 (w), 613 (m);

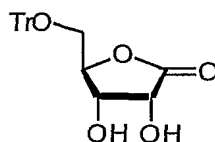
**40. Herstellung von (3*RS*,5*RS*)-3-[3-(5-Brom-2,4-dioxo-3,4-dihydro-2*H*-pyrimidin-1-yl)-5-(*tert*-butyl-diphenyl-silanyloxymethyl)-cyclopent-1-enyl]-acrylsäure-ethylester tricarboxyleisen (*rac-44d*).**



Ein Experiment im 0.91 mmol-Maßstab lieferte *rac*-**44d** in 49 % Ausbeute als gelb-oranges Öl ausgehend von *rac*-**43d** (gemäß Vorschrift 36).

**<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 8.58 (s, 1H, NH), 7.67-7.63 (m, 5H, H-6'' + Ph), 7.44-7.35 (m, 6H, Ph), 6.10 (d,  $J$  = 8.0, 1H, H-3), 5.02 (dd,  $J_1$  = 9.4,  $J_2$  = 3.2, 1H, H-3'), 4.12 (m, 2H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 3.81 (d,  $J$  = 7.0, 2H, SiOCH<sub>2</sub>), 3.14 (m, 1H, H-5'), 2.60 (ddd,  $J_1$  = 15.7,  $J_2$  =  $J_3$  = 9.1, 1H, H-4<sub>a</sub>'), 1.76 (s, 1H, H-2'), 1.63 (ddd,  $J_1$  = 15.9,  $J_2$  =  $J_3$  = 3.6, 1H, H-4<sub>b</sub>'), 1.26 (t,  $J$  = 7.1, 3H, OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 1.11 (s, 9H, (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C), 0.67 (d,  $J$  = 7.8, 1H, H-2); **FT-R** (ATR): 3184 (w, N-H), 3068 (w, N-H), 2928 (w, C-H), 2855 (w, C-H), 2058 (s, C=O), 1997 (s, C≡O), 1979 (s, C≡O), 1698 (s, C=O), 1617 (w), 1444 (w), 1426 (m), 1375 (w), 1270 (m, C-O), 1238 (m, C-O), 1178 (m), 1111 (m), 1034 (w), 822 (w), 740 (w), 701 (m), 625 (w), 613 (m), 609 (m);

#### 41. Herstellung von 5-O-(Trityl)-D-ribono-1,4-lacton (**45'**)



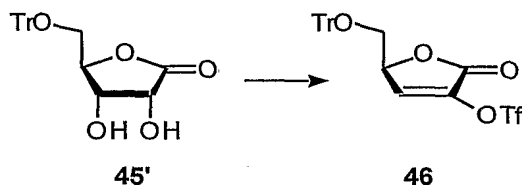
**45'**

20.1 g (+)-D-Ribonsäure- $\gamma$ -lacton (0.136 mol) wurden in 350 ml Pyridin gelöst. Zur weitgehenden Entfernung von Wasser wurden etwa 50 ml des Lösungsmittels am Rotationsverdampfer abdestilliert. Anschließend wurde mit 41.7 g Chlortriphenylmethan (0.149 mmol) versetzt und ein Trockenrohr (CaCl<sub>2</sub>) aufgesetzt. Bei 55°C wurde über Nacht gerührt. Das Lösungsmittel wurde am Rotationsverdampfer weitgehend entfernt. Der Rückstand wurde mit EtOAc und 0.1%iger HCl in einen Scheidetrichter überführt. Die organische Phase wurde mit ges. NaCl-Lösung gewaschen und die wäßrigen Phasen zweimal mit EtOAc reextrahiert. Die vereinigten organischen Phasen wurden über Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> getrocknet, das Lösungsmittel am Rotationsverdampfer entfernt und das Produkt aus Chloroform umkristallisiert. Das Produkt **45'** kristallisierte zusammen mit einem Äquivalent Chloroform in feinen, weißen Nadeln aus (44.0 g, 63%). Einengen der Mutterlauge ergab weitere 490 mg (4%).

$[\alpha]_{\text{D}}^{20}$  = +33.5 ( $c$  = 1.0 in Benzol); **<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>):  $\delta$  = 2.40 (d,  $J$  = 1.5 Hz, 1H, HO-C4, austauschbar gegen D<sub>2</sub>O), 2.58 (d,  $J$  = 4.4 Hz, 1H, HO-C3, austauschbar gegen D<sub>2</sub>O), 2.68 (dd,  $J$  = 2.6, 10.9 Hz, 1H, CHHO), 3.23 (dd,  $J$  = 3.2, 10.9 Hz, 1H, CHHO), 3.73 (dd,  $J$  = 1.5, 5.4 Hz, 1H, H-C4), 4.10 ( $\psi$ t, 1H, H-C5), 4.63 (dd,  $J$  = 4.4, 5.4 Hz, 1H, H-C3), 6.95-7.07 und 7.30-7.34 (m, 15H, ArH); **<sup>13</sup>C-NMR** (62.5 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 63.3 (CH<sub>2</sub>O), 69.8 (C-4), 70.6

(C-3), 84.5 (C-5), 88.0 (C-Ar<sub>3</sub>), 127.6, 128.3, 128.4, 143.6 (Ar), 177.2 (C-2); **FT-IR**: 3416, 3055, 2931, 2872, 1777, 1595, 1488, 1447, 1220, 1181, 1139, 1090, 1031, 1022, 993, 947, 766, 745, 703; **MS** (EI, 70 eV): 390 (18) [*M*]<sup>+</sup>, 313 (20), 243 (100), 183 (19), 165 (47); **HR-MS** (EI, 70 eV): berechnet für C<sub>24</sub>H<sub>22</sub>O<sub>5</sub>: 390.147; gefunden: 390.146; **Schmp.**: 104.6°C.

#### 42. Herstellung von Trifluormethansulfonsäure-2-oxo-5-trityloxymethyl-2,5-dihydrofuran-3-ylester (46)

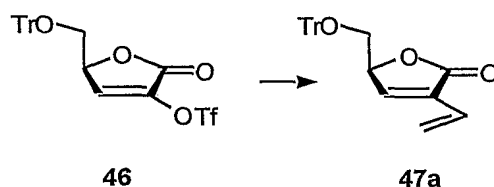


10.45 g des Lactons **45\*** (20.5 mmol) wurden unter Schutzgasatmosphäre in 100 ml trockenem Dichlormethan und 8.6 ml trockenem Pyridin (0.107 mol) gelöst und auf  $-78^{\circ}\text{C}$  gekühlt. Dem Gemisch wurde eine Lösung aus 9.5 ml Trifluormethansulfonsäureanhydrid (56.3 mmol) in 35 ml trockenem Dichlormethan zugetropft. Nach einer Stunde wurde auf  $-15^{\circ}\text{C}$  erwärmt und eine weitere Stunde gerührt. Nach Abkühlen auf  $-78^{\circ}\text{C}$  wurde mit 100 ml Diethylether versetzt und mit weiteren 500 ml Diethylether durch Kieselgel filtriert. Die Lösungsmittel wurden am Rotationsverdampfer entfernt, das Rohprodukt wurde durch Säulenchromatographie an Kieselgel mit CyHex/EtOAc (8/1) gereinigt. Das Produkt **46** (8.84 g, 85%) wurde als weißer Feststoff erhalten, der aus Hexan/MTBE umkristallisiert wurde.

$[\alpha]_{\text{D}}^{20} = -43.9$  ( $c = 1.0$  in  $\text{CHCl}_3$ ),  $^1\text{H-NMR}$  (250 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta = 3.44$  (dd,  $J_{\text{AB}} = 10.5$  Hz,  $J = 4.3$  Hz, 1H,  $\text{CHHO}$ ), 3.55 (dd,  $J_{\text{AB}} = 10.5$  Hz,  $J = 4.7$  Hz, 1H,  $\text{CHHO}$ ), 5.06 (m,  $J = 4.5$ , 1.9 Hz, 1H, H-C5), 7.11 (d,  $J = 1.9$ , 1H, H-C4), 7.24-7.40 (m, 15H, ArH);  $^{13}\text{C-NMR}$  (62.5 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta = 62.7$  ( $\text{CH}_2\text{O}$ ), 77.7 (C5), 87.4 ( $\text{Ar}_3\text{CO}$ ), 118.5 (q,  $J_{\text{CF}} = 319$  Hz,  $\text{CF}_3$ ), 127.5, 128.1, 128.5 (Ar), 136.1 (C4), 137.8 (C3), 142.8 (Ar), 163.6 (C2); **Schmp.**: 140.1°C (unter Verfärbung nach gelb).

### 43. Herstellung von 5-Trityloxymethyl-3-vinyl-5*H*-furan-2-on (47a)

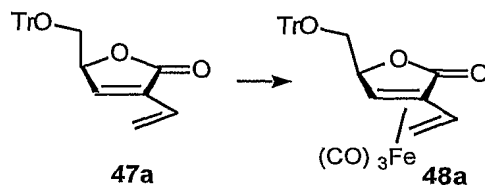
- 60 -



37 mg  $\text{Pd}_2(\text{dba})_3 \cdot \text{CHCl}_3$  (0.040 mmol) und 86 mg Triphenylarsin (0.28 mmol) wurden unter Argonatmosphäre in 10 ml trochenem THF gelöst. Nach Bildung des orange-roten Tetrakis(triphenylarsin)palladiumkomplexes wurden 1.01 g Lithiumchlorid (24.1 mmol) und 2.55 g Tributylvinylstannan (8.04 mmol) zugesetzt. Zu dieser Mischung wurde eine Lösung von 4.05 g des Triflates **46** (8.04 mmol) in 15 ml abs. THF während eines Zeitraumes von 15 min. getropft. Nach 10 min. wurden 2.43 g Cäsiumfluorid (16 mmol) zugesetzt. Das Gemisch wurde für 2 h gerührt, anschließend mit Essigsäureethylester in einen Scheidetrichter überführt und mit 50 ml halbkonzentrierter Natriumchloridlösung gewaschen. Nach Trennung der Phasen wurde die organische Phase mit gesättigter Natriumchloridlösung gewaschen. Die wäßrigen Phasen wurden zweimal mit Essigsäureethylester reextrahiert und die vereinigten organischen Phasen über Natriumsulfat getrocknet. Das Produkt wurde durch Säulenchromatographie an Kieselgel mit Cyclohexan/Essigsäureethylester (12/1) gereinigt. Laut NMR enthielt das Produkt (2.99g) noch 14% Tributylchlorstannan (Ausbeute an **47a**: 87%), wurde aber wie nachfolgend beschrieben ohne weitere Reinigung mit Dieisennonacarbonyl komplexiert. Zur Charakterisierung wurde eine analytische Probe des Produktes **47a** aus Cyclohexan/Essigsäureethylester (15/1) umkristallisiert.

$[\alpha]_{\text{D}}^{20} = -41.0$  ( $c = 1.0$  in  $\text{CHCl}_3$ ); **<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta = 3.35$  (dd,  $J_{\text{AB}} = 5.3$  Hz,  $J = 5.0$  Hz, 1H,  $\text{CH}_2\text{O}$ ), 4.98 (m,  $J = 5.0$ , 1.7 Hz, 1H, H-C5), 5.48 (dd,  $J = 2.0$ , 10.8 Hz, 1H,  $\text{CHH}=\text{CH}$ ), 6.27 (dd,  $J = 2.0$ , 17.7 Hz, 1H,  $\text{CHH}=\text{CH}$ ), 6.42 (dd,  $J = 10.8$ , 17.7 Hz, 1H,  $\text{CH}_2=\text{CH}$ ), 7.09 (d,  $J = 1.5$  Hz, 1H, H-C4), 7.22-7.32 und 7.38-7.43 (m, 15H, ArH); **<sup>13</sup>C-NMR** (62.5 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta = 63.9$  ( $\text{CH}_2\text{O}$ ), 79.6 (C5), 87.0 ( $\text{Ar}_3\text{CO}$ ), 121.6 ( $\text{CH}_2\text{CH}$ ), 125.3 ( $\text{CH}_2\text{CH}$ ), 127.3, 128.0, 128.6 (Ar), 130.5 (C3), 143.3 (Ar), 146.0 (C4), 171.3 (C2); **FT-IR** 3056, 3020, 2918, 2868, 1963, 1757, 1594, 1488, 1447, 1407, 1345, 1272, 1218, 1152, 1103, 1074, 1031, 1013, 990, 933, 910, 870, 796, 767, 746, 731, 705; **MS** (EI, 70 eV): 382 (5) [ $M$ ]<sup>+</sup>, 243 (100), 183 (9), 165 (57), 105 (31), 77 (25), 67 (12), 53 (17); **HR-MS** (EI, 70 eV): berechnet für  $\text{C}_{26}\text{H}_{22}\text{O}_3$ : 382.157; gefunden: 382.157; **Schmp.**: 94.2°C.

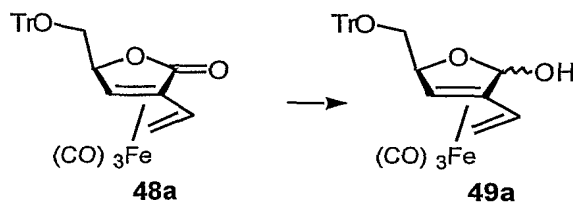
**44. Herstellung von [(1'',2'',3,4- $\eta$ )-5-Trityloxymethyl-3-vinyl-5H-furan-2-on]-tricarbonylisen (48a)**



Zu einer Lösung von 102 mg **47a** (0.267 mmol) in 5 ml trockenem THF wurden unter Argonatmosphäre 215 mg  $\text{Fe}_2(\text{CO})_9$  (0.590 mmol) gegeben. Es wurde für zwei Stunden bei Raumtemperatur gerührt und dann für eine Stunde zum Rückfluß erhitzt. Anschließend wurden erneut 215 mg  $\text{Fe}_2(\text{CO})_9$  zugesetzt, es wurde für eine Stunde bei Raumtemperatur gerührt und für eine weitere zum Rückfluß erhitzt. Dann wurde an der Luft durch Kieselgel filtriert, das Lösungsmittel am Rotationsverdampfer entfernt und der Rückstand säulenchromatographisch gereinigt. Dazu wurde zunächst mit Cyclohexan (CyHex) das als Nebenprodukt entstandene  $\text{Fe}_3(\text{CO})_{12}$  eluiert, anschließend das Produkt mit CyHex/EtOAc (20:1). Nach Entfernen des Lösungsmittels am Rotationsverdampfer wurden 50 mg **48a** (0.096 mmol, 36%) als gelber Feststoff erhalten.

**$^1\text{H}$ -NMR** (250 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  = 0.11 (dd,  $J$  = 2.2, 9.5 Hz, 1H,  $\text{CHH}=\text{CH}$ ), 1.64 (dd,  $J$  = 2.2, 6.8 Hz, 1H,  $\text{CHH}=\text{CH}$ ), 2.05 (d,  $J$  = 0.8 Hz, 1H, H-C4), 3.26 (dd, 4.1, 10.3 Hz, 1H,  $\text{CHHO}$ ), 3.44 (dd,  $J$  = 4.1 Hz, 10.3 Hz, 1H,  $\text{CHHO}$ ), 4.30 ( $\psi$ t, 1H,  $J$  = 4.1 Hz, 1H, H-C5), 6.24 (dd,  $J$  = 6.8, 9.5 Hz, 1H,  $\text{CHH}=\text{CH}$ ), 7.23 bis 4.41 (m, 15H, ArH).

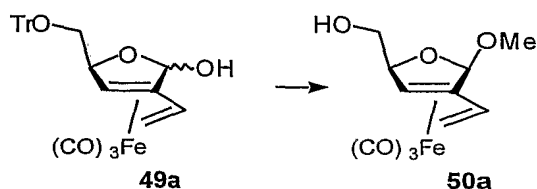
#### 45. Herstellung von [(1'',2'',3,4- $\eta$ )-5-Trityloxymethyl-3-vinyl-2,5-dihydrofuran-2-ol]-tricarbonylisen (**49a**)



Unter Argonatmosphäre wurden bei  $-78^\circ\text{C}$  zu einer Lösung von 332 mg **48a** (0.636 mmol) in 20 ml absolutem Toluol 770  $\mu\text{l}$  einer 1 M DIBAL-H-Lösung in Toluol (0.77 mmol) getropft. Die gelbe Lösung wurde für zweieinhalb Stunden bei dieser Temperatur gerührt. Anschließend wurde mit einigen Tropfen Aceton versetzt, im Scheidetrichter auf 0.5 M Weinsäurelösung gegossen und mit EtOAc extrahiert. Die organischen Phasen wurden mit ges. NaCl-Lösung gewaschen und über  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  getrocknet. Säulenchromatographie an Kieselgel mit CyHex/EtOAc (15:1) lieferte das

Produkt **49a** in Form eines gelben Öles als Diastereomerengemisch (NMR) in einer Ausbeute von 235 mg (0.449 mmol, 71%). Dieses Gemisch wurde direkt für die nachfolgend beschriebene Transformation eingesetzt.

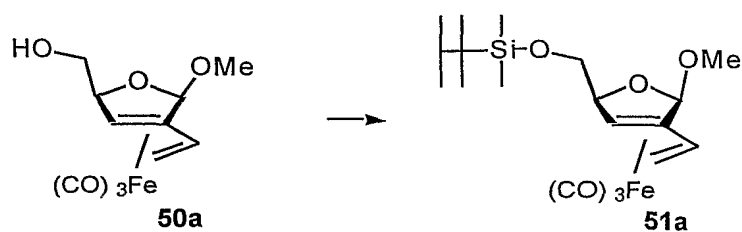
**46. Herstellung von [1''',2''',3',4'- $\eta$ -(5-Methoxy-4-vinyl-2,5-dihydrofuran-2-yl)-methanol]-tricarbylisen (**50a**)**



Unter Argonatmosphäre wurde eine Lösung von 90 mg **49a** (0.305 mmol) in 15 ml absolutem MeOH mit 12 mg *p*-Toluolsulfonsäuremonohydrat (0.061 mmol) und 130  $\mu\text{l}$  *o*-Ameisensäure-trimethylester (130 mg, 1.22 mmol) versetzt und für fünf Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wurde mit zwei Tropfen Pyridin versetzt und das Lösungsmittel am Rotationsverdampfer entfernt. Der Rückstand wurde in CyHex:EtOAc (3.5:1) aufgenommen und durch Kieselgel filtriert. Nach Entfernen des Lösungsmittels wurde das Produkt **50a** als gelber Feststoff (89 mg, 99%) erhalten.

**$^1\text{H}$ -NMR** (250 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  = -0.01 (dd,  $J$  = 2.2, 8.8 Hz, 1H,  $\text{CHH}=\text{CH}$ ), 1.68 (dd,  $J$  = 2.2, 6.6 Hz, 1H,  $\text{CHH}=\text{CH}$ ), 1.73 (s, 1H, H-C4'), 2.83 (dd,  $J$  2.5, 10.2 Hz, 1H, OH), 3.36 bis 3.59 (m, 4H,  $\text{CHHO}$  und  $\text{CH}_3\text{O}$ ), 3.75 (dt, 2.6, 12.1 Hz, 1H,  $\text{CHHO}$ ), 4.33 ( $\psi$ t, 1H,  $J$  = 2.9, 8.1 Hz, 1H, H-C5'), 5.53 (s, 1H, H-C2'), 5.59 (dd,  $J$  = 6.6, 8.8 Hz, 1H,  $\text{CHH}=\text{CH}$ ).

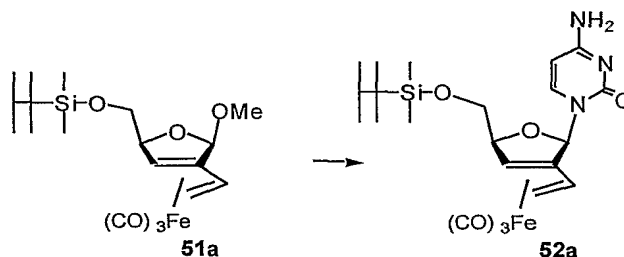
**47. Herstellung von [1''',2''',3,4- $\eta$ -5-(Dimethyl-(1,1,2-trimethylpropyl)-silanyloxymethyl)-2-methoxy-3-vinyl-2,5-dihydrofuran]-tricarbylisen (**51a**)**



Unter Argonatmosphäre wurden zu einer Lösung von 87 mg **50a** (0.294 mmol) und 100 mg Imidazol (1.47 mmol) in 3 ml absolutem Dichlormethan 90 µl Thexyldimethylsilylchlorid (80 mg, 0.44 mmol) getropft. Die gelbe Lösung wurde über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wurde mit Dichlormethan verdünnt, mit Wasser versetzt und eine weitere Stunde gerührt. Nach Phasentrennung wurde die wäßrige Phase zweimal mit Dichlormethan reextrahiert. Nach Trocknung der vereinigten organischen Phasen über Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> wurde das Produkt **51a** durch Chromatographie an Kieselgel mit CyHex:EtOAc (15:1) mit einer Ausbeute von 124 mg (0.283 mmol, 96%) als gelbes Öl erhalten.

**<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>): δ = -0.08 (dd, *J* = 2.2, 8.8 Hz, 1H, CHH=CH), 0.08 und 0.09 (je s, 6H, Si(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 0.81 (s, 6H, SiC(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 0.82 (d, *J* = 6.8 Hz, 6H, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.57 (sept, *J* = 6.8 Hz, 1H, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.64 (dd, *J* = 2.2, 6.6 Hz, 1H, CHH=CH), 1.99 (s, 1H, H-C4), 3.44 (dd, *J* = 8.1 Hz, 9.7 Hz, 1H, CHHO), 3.74 (dd, 5.9, 9.7 Hz, 1H, CHHO), 4.09 (dd, 1H, *J* = 5.9, 8.1 Hz, 1H, H-C5), 5.52 (s, 1H, H-C2), 5.59 (dd, *J* = 6.6, 8.8 Hz, 1H, CHH=CH).

**48. Herstellung von [4-Amino-1-{η<sup>4</sup>-5-[dimethyl-(1,1,2-trimethylpropyl)-silanyloxymethyl]-3-vinyl-2,5-dihydrofuran-2-yl}-3,4-dihydro-1H-pyrimidin-2-on]-tricarbonylisen (**52a**)**



Unter Argonatmosphäre wurden zu einer Lösung von 117mg **51a** (0.267 mmol) und 275 mg 2,4-Bis-trimethylsiloxycytosin (1.07 mmol) in 6 ml trockenem Dichlormethan 290 µl Trimethylsilyltriflat (356 mg, 1.60 mmol) getropft. Die gelbe Lösung wurde für vier Stunden bei Raumtemperatur gerührt und anschließend zu 20 ml ges. NaHCO<sub>3</sub>-Lösung getropft. Nach Trennung der Phasen wurde die wäßrige Phase zweimal mit Dichlormethan extrahiert, die vereinigten organischen Phasen wurden mit ges. NaCl-Lösung gewaschen und über Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> getrocknet. Das Produkt (**52a**) wurde nach Säulenchromatographie an Kieselgel mit EtOAc/MeOH (30:1) in einer Ausbeute von 116 mg (0.224 mmol, 84%) als hellgelber Feststoff erhalten.

**<sup>1</sup>H-NMR** (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>): δ = -0.16 (dd, *J* = 2.2, 8.9 Hz, 1H, CHH=CH), 0.08 und 0.09 (je s, 6H, Si(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 0.81 (s, 6H, SiC(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 0.82 (d, *J* = 6.8 Hz, 6H, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.57 (sept, *J* = 6.8 Hz, 1H, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.68 (dd, *J* = 2.2, 6.7 Hz, 1H, CHH=CH), 1.85 (s, 1H, H-C4'), 3.72 (dd, *J*<sub>AB</sub> = 14.1 Hz, *J* = 4.5 Hz, 1H, CHHO), 3.78 (dd, *J*<sub>AB</sub> = 14.1 Hz, *J* = 4.1 Hz, 1H, CHHO), 4.30



- 64 -

( $\psi$ t, 1H, H-C5'), 5.73 (d,  $J$  = 7.4 Hz, 1H, H-C5), 6.06 ( $\psi$ t, 1H, CHH= $H$ ), 7.00 (s, 1H, H-C2'), 7.98 (d,  $J$  = 7.4 Hz, 1H, H-C6); **FT-IR** 3343, 3104, 2955, 2046, 1968, 1660, 1632, 1484, 1400, 1276, 1250, 1170, 1108, 1079, 1033, 830, 775, 730; **MS** (ESI, 70 eV): 540 (100) [ $M$ -Na] $^{+}$ , 518 (41) [ $M$ -H] $^{+}$ , 407 (76), 276 (39); **HR-MS** (ESI, 70 eV): berechnet für C<sub>22</sub>H<sub>31</sub>FeN<sub>3</sub>O<sub>6</sub>Si-H: 518.141; gefunden: 518.140.

Literatur:

Y. A. Hannun (1997), Apoptosis and the dilemma of cancer therapy, *Blood* 89, 1845-1853.

J. A. Hickman (1996), Apoptosis and chemotherapy resistance, *Eur. J. Cancer* 32A, 921-926.

M. Raisova, M. Bektas, T. Wieder, P. T. Daniel, J. Ebene, C. E. Orfanos, C. C. Geilen (2000), Resistance to CD95/Fas-induced and ceramide-mediated apoptosis of human melanoma cells is caused by a defective mitochondrial cytochrome c release, *FEBS Lett.* 473, 27-32.

G. M. Cohen (1997), Caspases: the executioners of apoptosis, *Biochem. J.* 326, 1-16.

F. Eßmann, T. Wieder, A. Otto, E.-C. Müller, B. Dörken, P. T. Daniel (2000), The GDP dissociation inhibitor, D4-GDI (Rho-GDI 2), but not the homologous Rho-GDI 1, is cleaved by caspase-3 during drug-induced apoptosis, *Biochem. J.* 346, 777-783.

E. Heßler, H.-G. Schmalz, G. Dürner (1994), Chiral Butadiene-Fe(CO)<sub>3</sub> Complexes for Organic Synthesis. Reactions of ( $\eta^4$ -2-Alkoxy-4-vinyl-2,5-dihydrofuran)-Fe(CO)<sub>3</sub> Derivatives, *Tetrahedron Lett.* 35, 4547-4550.

N. Rehnberg, G. Magnusson (1990), Chiral Aldehydes by Ring Contraction of Pento- and Hexapyranoside Epoxides, *J. Org. Chem.* 55, 5467 – 5476.

T. Wieder, C. Perlitz, M. Wieprecht, R. T. C. Huang, C. C. Geilen, C. E. Orfanos (1995), Two new sphingomyelin analogues inhibit phosphatidylcholine biosynthesis by decreasing membranebound CTP: phosphocholine cytidyltransferase levels in HaCaT cells, *Biochem. J.* 311, 873-879.

T. Wieder, F. Eßmann, A. Prokop, K. Schmelz, K. Schulze-Osthoff, R. Beyaert, B. Dörken, P. T. Daniel (2001), Activation of caspase-8 in drug-induced apoptosis of B-lymphoid cells is independent of CD95/Fas receptor-ligand interaction and occurs downstream of caspase-3, *Blood* 97, 1378-1387.

Figuren:Figur 1:

Proapoptotische Wirkung der Nukleosidanaloga N76 und N69 in malignen lymphoblastischen Zellen. Die Präparation von N69 enthielt Verunreinigungen durch ein Isomer.

Figur 2:

N76-induzierte Aktivierung der Caspase-3 in malignen lymphoblastischen Zellen.

Figur 3 :

Proapoptotische Wirkung des Nukleosidanalogs N69 in primären Zellen von Patienten mit verschiedenen bösartigen Erkrankungen des blutbildenden Systems. Die Präparation von N69 enthielt Verunreinigungen durch ein Isomer.

Figur 4:

Proapoptotische Wirkung der Nukleosidanaloga N69 und N76 in primären Patientenzellen im Vergleich mit etablierten Zytostatika.

Figur 5 :

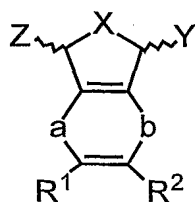
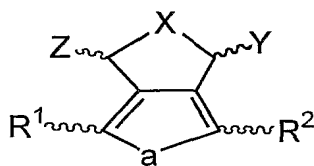
Einfluß des komplexierten Eisens auf die antiproliferative und Zelltod-einleitende Wirkung von N69.

Figur 6:

Das carbozyklische Nukleosidanalogon JV-206-1 (Strukturformel **35**) induziert Zelltod in BJAB Zellen über den mitochondrialen Apoptosesignalweg.

**Patentansprüche:**

1. Arzneimittel, enthaltend mindestens eine Verbindung der Strukturformel **1a** oder **1b**:

**1a****1b**

mit

X = O, S, CH<sub>2</sub>, NR, keine Bindung,

mit der Maßgabe, dass wenn X = O ist, die Verbindung der Formel 1a mit einem Metall-Ligandenkomplex assoziiert ist gemäß Formel 1'a;

Y = Adenin, Cytosin, Guanin, Uracil, Thymin, Bromuracil, Purine oder Pyrimidine sowie deren Derivate, Nucleobasen, Heterozyklen, Aminoalkyl, Aminoaryl oder sonstige zur Ausbildung von H-Brücken befähigte Reste;

Z = Alkyl, Fluoralkyl, Aryl, Fluoraryl, -CH<sub>2</sub>-OR', -(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>OR' mit R' = H, SiR<sub>3</sub>, Alkyl, Fluoralkyl, Aryl, Fluoraryl, Acyl und n = 0 bis 5;

a = keine Bindung, Einfachbindung, CH<sub>2</sub>, bei Strukturformel **1b** auch CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub> ;

b = keine Bindung, Einfachbindung oder  $\text{CH}_2$ ; wobei a und b so ausgewählt werden, dass die a und b umfassende Struktureinheit ein 1,3-Dien beinhaltet,

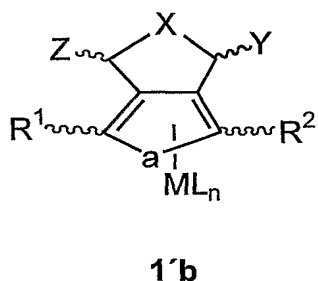
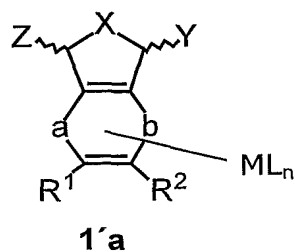
$\text{R}^1 = \text{H}, \text{F}, \text{Alkyl}, \text{Fluoralkyl}, \text{Aryl}, \text{Fluoraryl}, \text{OR}, -\text{CO}_2\text{R}, -\text{SO}_2\text{OR}, -\text{CONR}_2,$

$\text{R}^2 = \text{H}, \text{F}, \text{Alkyl}, \text{Fluoralkyl}, \text{Aryl}, \text{Fluoraryl}, \text{OR}, -\text{CO}_2\text{R}, -\text{SO}_2\text{OR}, -\text{CONR}_2,$

$\text{R} = \text{H}, \text{Aryl}, \text{verzweigte und geradkettige Alkyl}, \text{insbesondere Methyl, Ethyl, Propyl, Thexyl, tert-Butyl}$

und/oder deren Salze.

2. Arzneimittel nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass es die Strukturformel **1'a** oder **1'b**



aufweist, wobei n eine ganze Zahl von 2 bis 4 ist,

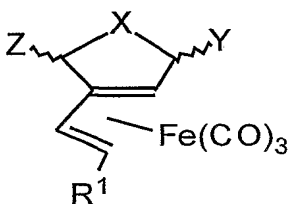
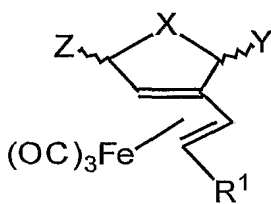
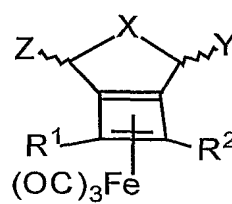
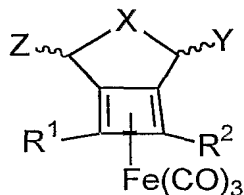
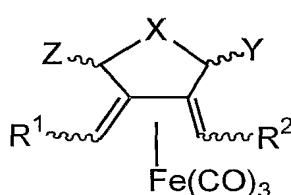
$\text{M} = \text{Mn}, \text{Fe}, \text{Co}, \text{Ru}$  und

$\text{L} = \text{CO}, \text{CN-R}, \text{CN}, \text{CR}_2, \text{COR}, \text{Halogen}, \text{Cyclopentadienyl (Cp)}$  oder ein substituiertes Cp-Derivat ist,

- 69 -

und an ein M gleiche oder verschiedene L gebunden sein können.

3. Arzneimittel nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, dass die mindestens eine Verbindung der Strukturformel **1'a** oder **1'b** die Strukturformel **2**, **3**, **4a**, **4b** oder **4c**

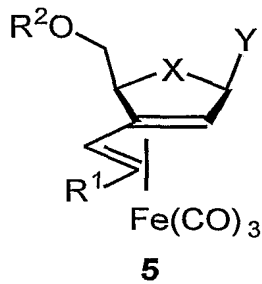
**2****3****4a****4b****4c**

aufweist, wobei die  $\text{Fe}(\text{CO})_3$ -Einheit  $\eta^4$ -gebunden ist,

X = O,  $\text{CH}_2$  oder keine Bindung ist

und Y, Z,  $\text{R}^1$  und  $\text{R}^2$  wie in Anspruch 1 ausgewählt werden.

4. Arzneimittel nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, dass die mindestens eine Verbindung der Strukturformel **2** die Strukturformel **5**



aufweist, wobei  $X = O, CH_2,$

$Y =$  Adenin, Cytosin, Guanin, Uracil, Thymin, Bromuracil, Purine oder Pyrimidine sowie deren Derivate, Nucleobasen, Heterozyklen,

$R^1 = -H, -CO_2R,$

$R^2 = H, SiR_3, Alkyl, Fluoralkyl, Aryl, Fluoraryl, Acyl$  ist,

wobei  $R$  wie in Anspruch 1 ausgewählt wird.

5. Verbindungen der Strukturformel **5** nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, dass

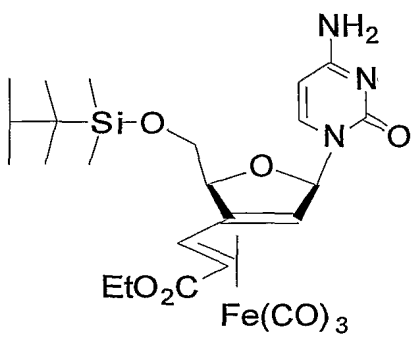
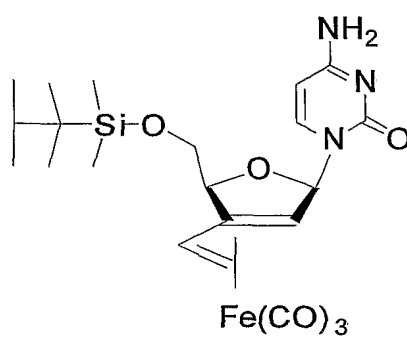
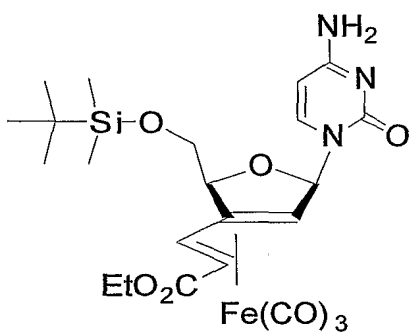
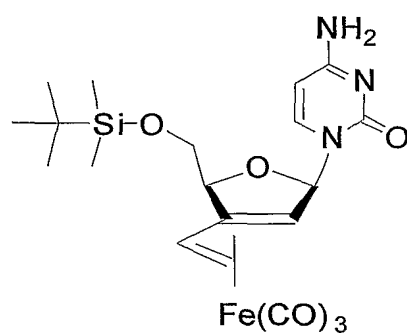
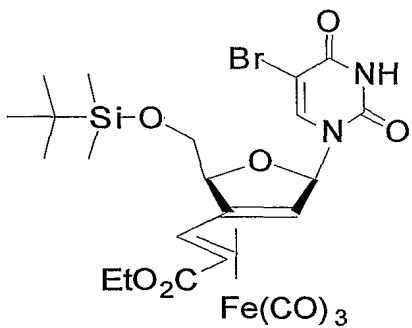
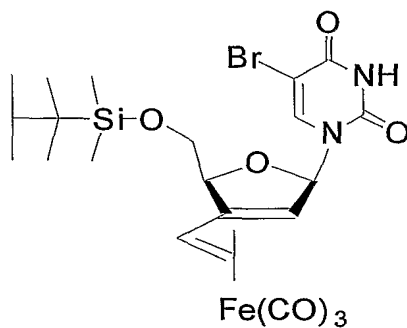
$R^2 = SiR_3, X = O,$

$Y$  und  $R^1$  wie in Anspruch 4 und  $R$  wie in Anspruch 1 ausgewählt sind, mit der Maßgabe, dass

wenn  $Y$  Bromuracil, Uracil oder Methyluracil ist,  $R^2$  nicht Thexyl $(CH_3)_2Si$  ist.

6. Verbindungen nach Anspruch 5, ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus:

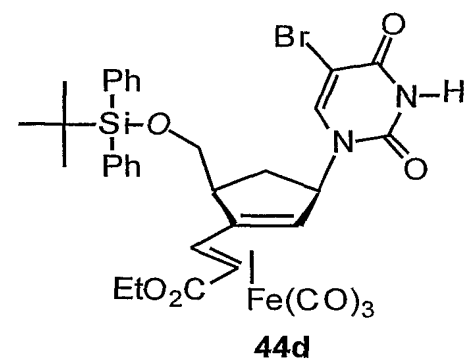
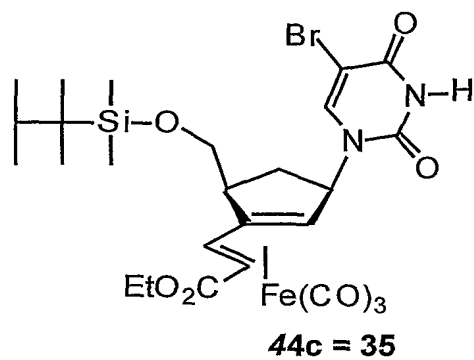
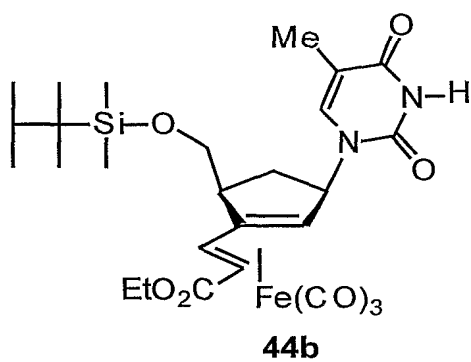
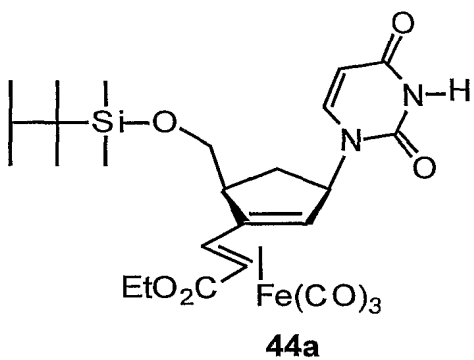
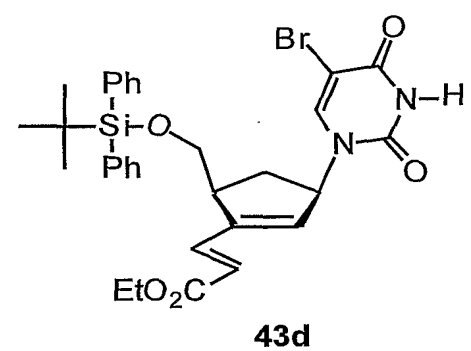
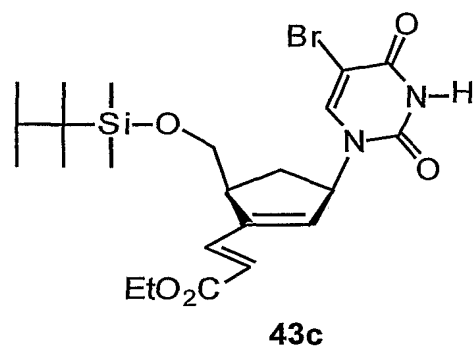
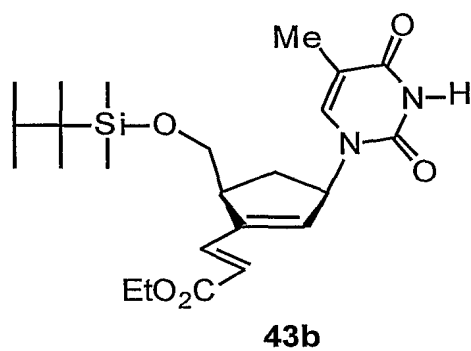
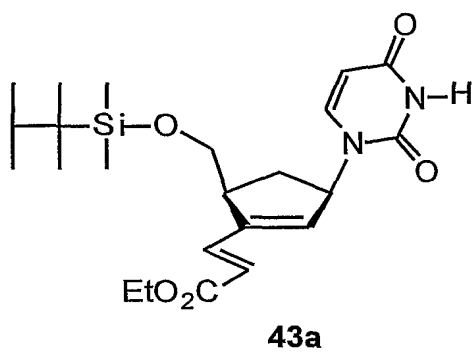
- 71 -

**6****7****8****9****10****11**

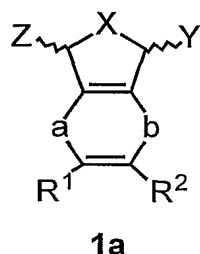
7. Verbindung der Strukturformel 5 nach Anspruch 4, ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus:



- 72 -



8. Verwendung von Verbindungen nach einem der Ansprüche 1 bis 7 und/oder Verbindungen der Strukturformel **1a**



wobei

X = O, S, CH<sub>2</sub>, NR oder keine Bindung ist und

Y, Z, a, b, R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> wie in Anspruch 1 ausgewählt werden,

zur Herstellung eines Arzneimittels zur Behandlung maligner Erkrankungen des Knochenmarks oder anderer blutbildender Organe, solider Tumoren, epithelialer Tumoren, gutartiger oder semimaligner schnell proliferierender Tumore oder Hauterkrankungen, insbesondere Psoriasis vulgaris, Keloide und Basaliome, Lymphome, insbesonder Hodgkin- und Non-Hodgkin-Lymphome, entzündlicher, chronisch entzündlicher, bakterieller und autoimmuner Erkrankungen, zur antibakteriellen, antimykotischen, anti-Protozoen, anti-Plasmodien anti-helminthischen oder immunsuppressiven Therapie und/oder zur Auslösung der Apoptose.

9. Verfahren zur Synthese von Verbindungen nach Anspruch 5, 6 und/oder Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, dass es den Reaktionsschritt einer diaastereoselektiven, Eisen-unterstützten nucleophilen Substitution, vorzugsweise unter Verwendung silylierter Nucleobasen in Gegenwart einer Lewisäure umfaßt, und dass bei diesem Reaktionsschritt eine Ausgangssubstanz, die an der wie in Strukturformel **5** lokalisierten Y-Position eine veretherte oder veresterte Hydroxygruppe aufweist, umgesetzt wird, so dass an Stelle dieser Hydroxygruppe eine Nucleobase eingeführt wird.

-1/6-

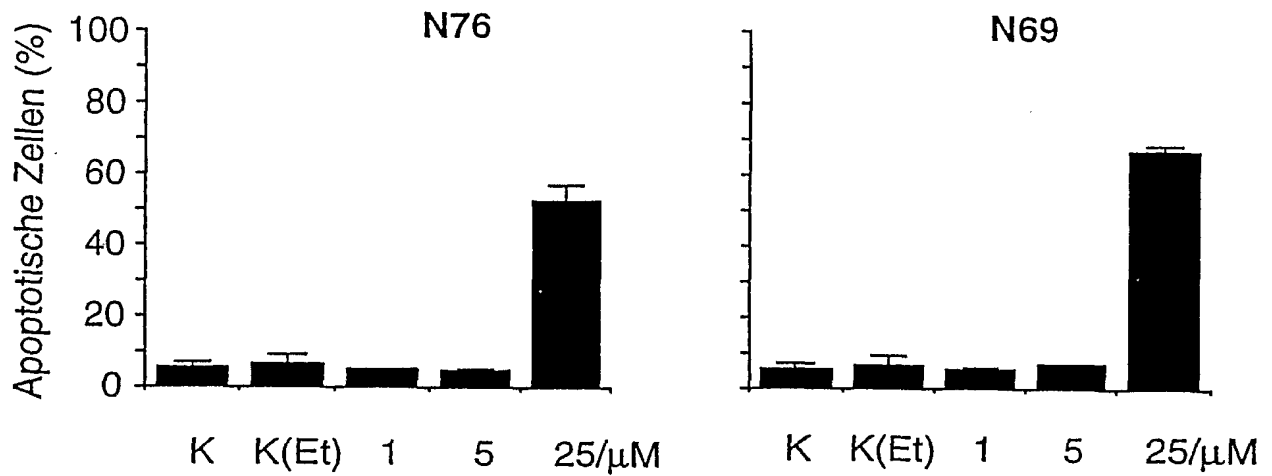
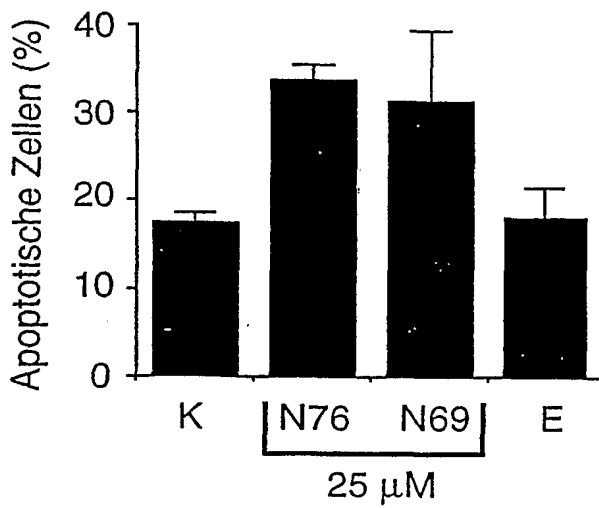
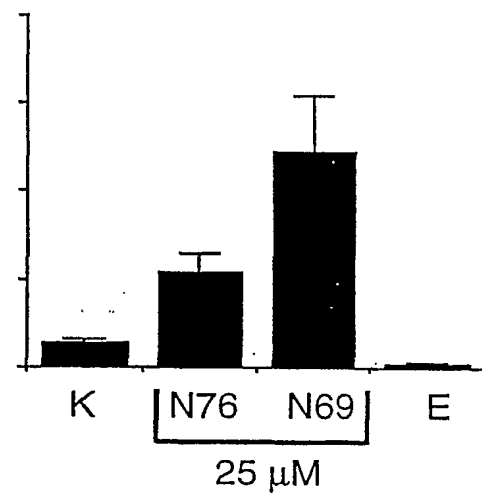
**B) Patientenzellen (Kinder mit ALL)****Patient 1****Patient 2**

Fig.1

-2/6-

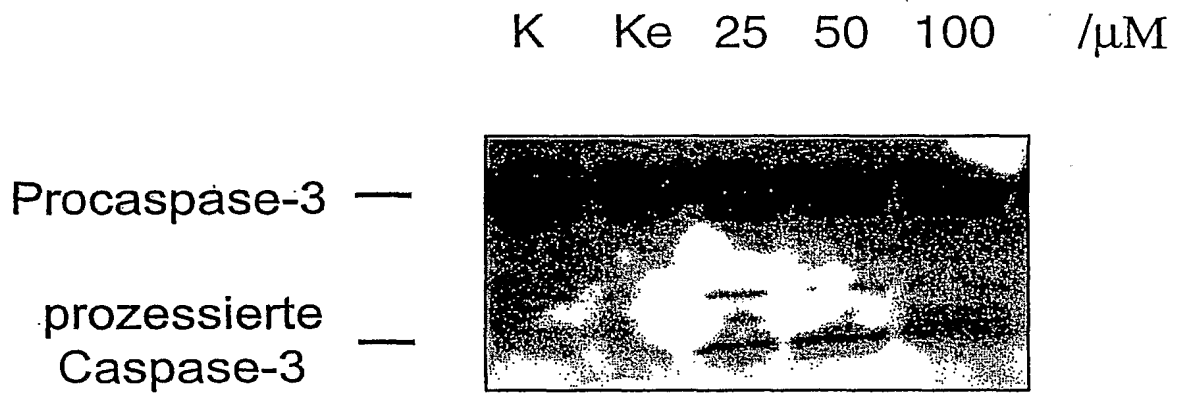


Fig.2

-3/6-

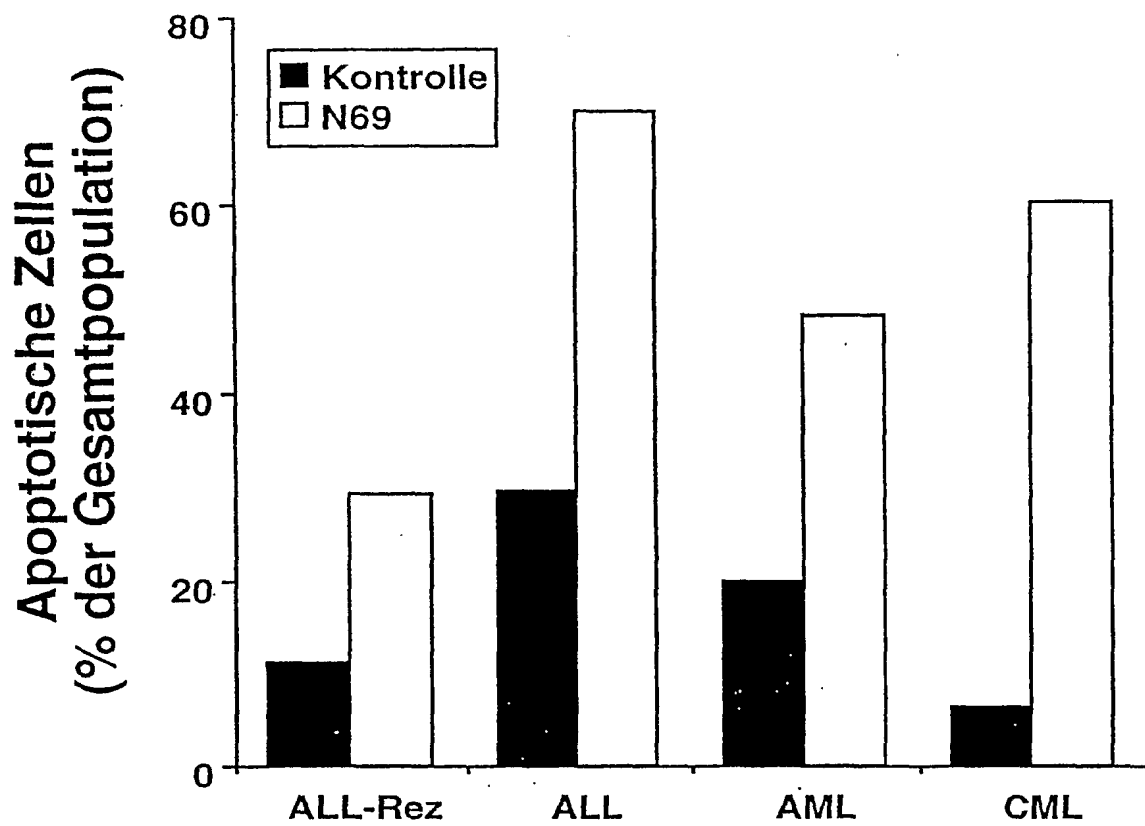


Fig.3

-4/6-

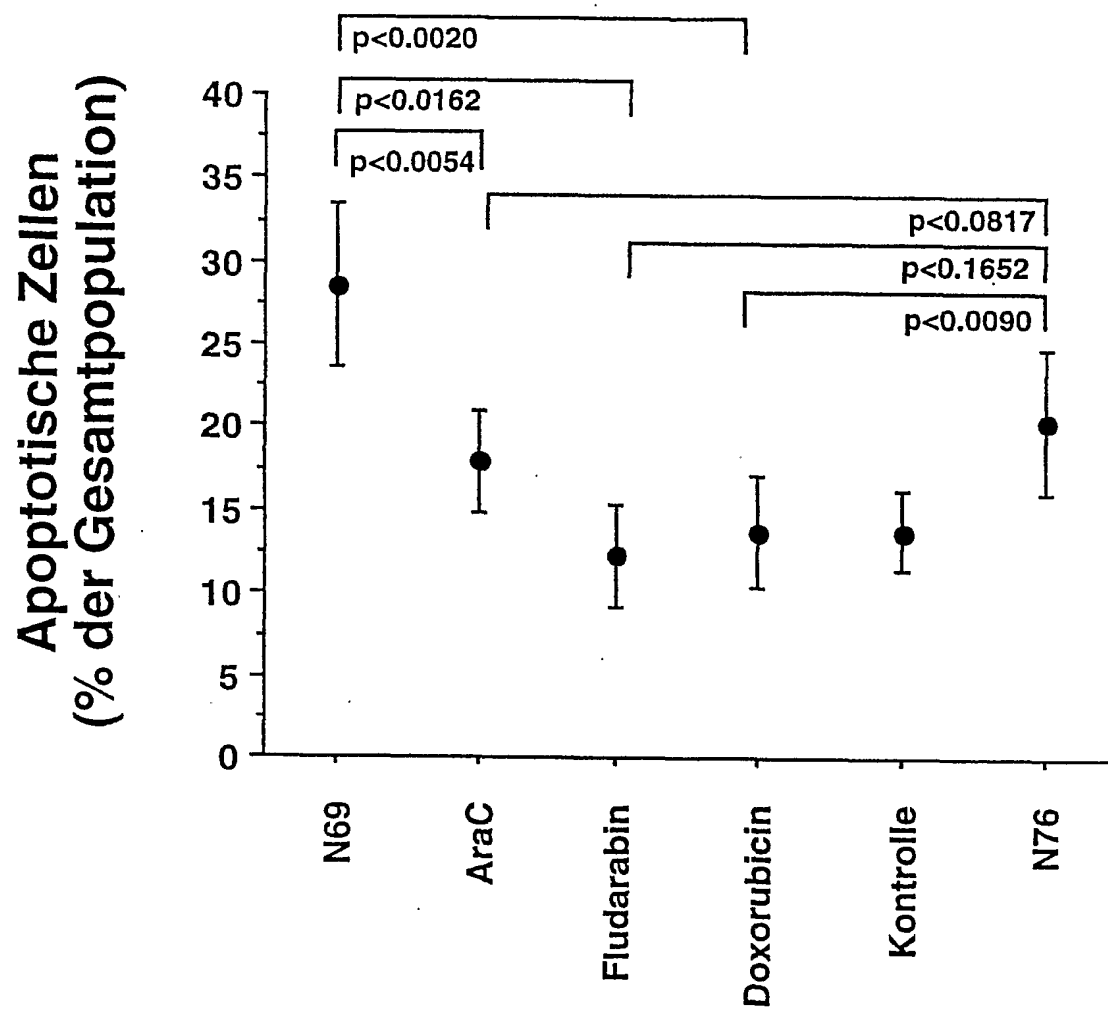


Fig.4

-5/6-

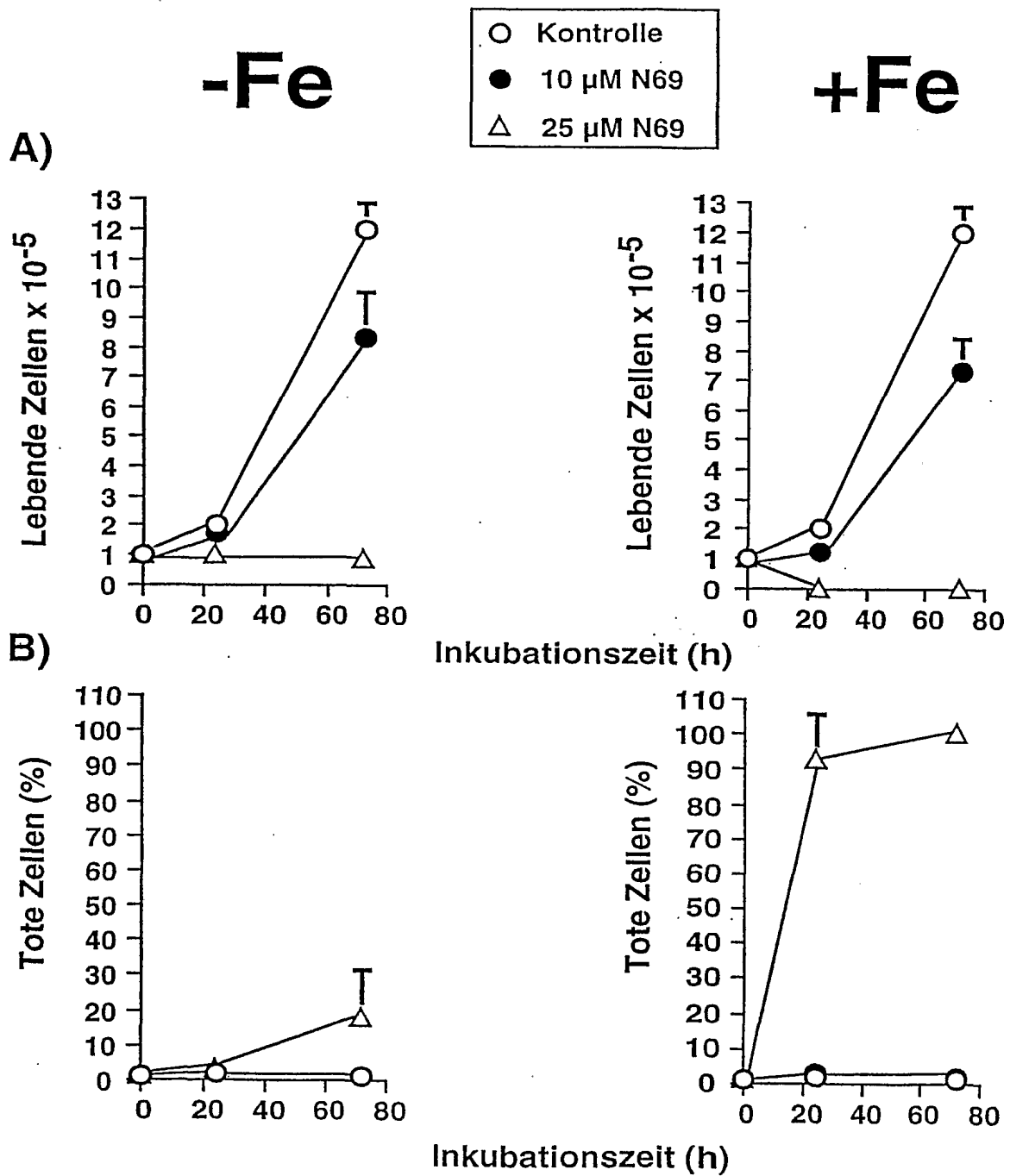


Fig.5

-6/6-

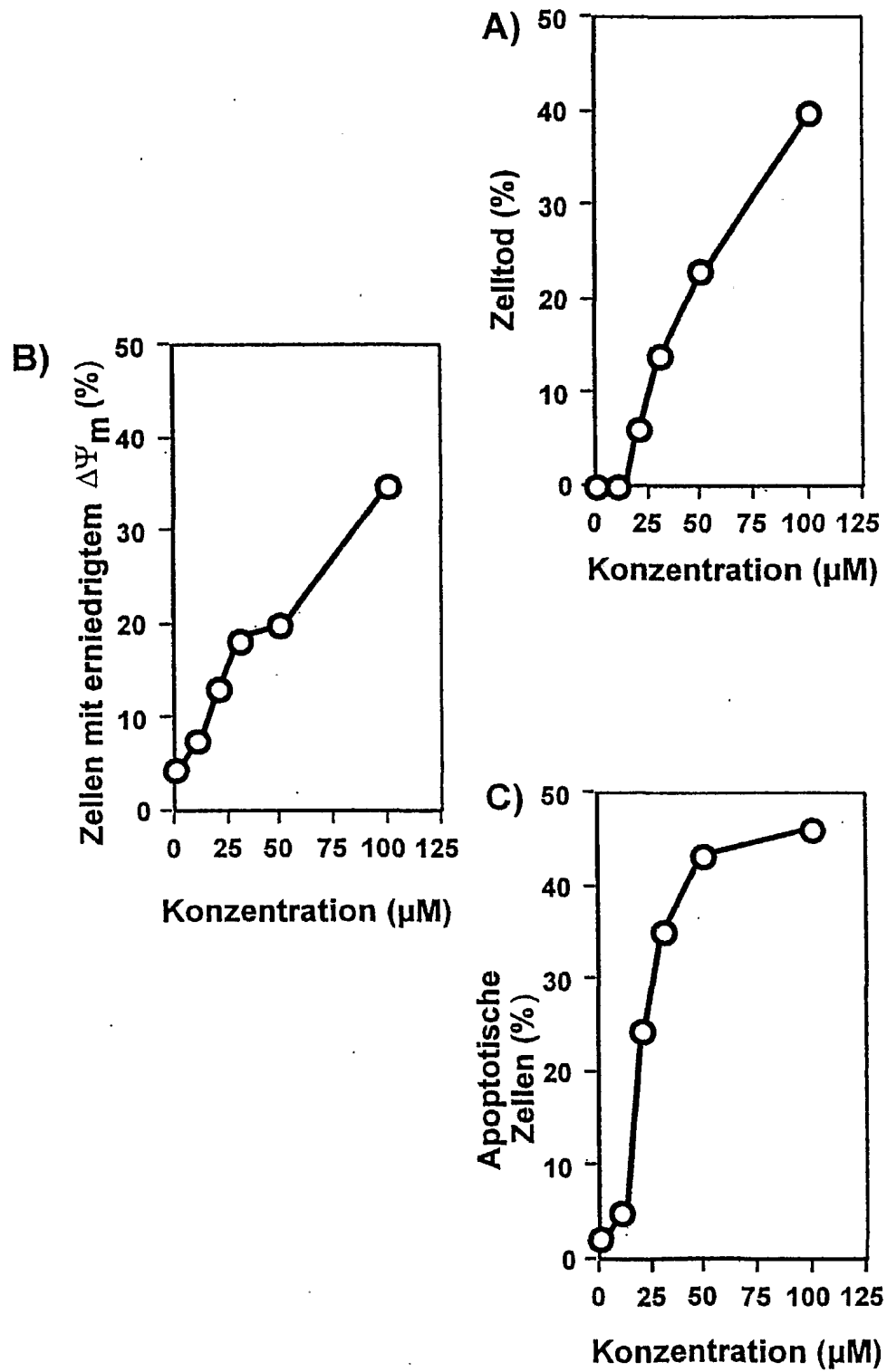


Fig.6

ERSATZBLATT (REGEL 26)



## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP 02/03835

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 7 A61K31/506 A61P17/00 A61P17/06 A61P31/12 A61P35/00  
 A61P33/00 A61K31/295

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 A61K

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

CHEM ABS Data, WPI Data, MEDLINE, BIOSIS, EMBASE, EPO-Internal

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

| Category * | Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages  | Relevant to claim No. |
|------------|---|-----------------------|
| X          | <p>HOSSAIN, N. ET AL: "Synthesis of 2'- and 3'-spiro-isoxazolidine derivatives of thymidine and their conversions to 2',3'-dideoxy-2',3'-didehydro-3'-C-substituted nucleosides by radical promoted fragmentation"</p> <p>TETRAHEDRON (1993), 49(44), 10133-56, 1993, XP001041896</p> <p>abstract</p> <p>Schema 1-3</p> <p>page 10133, paragraph 1</p> <p>----</p> <p>---/---</p> | 1                     |



Further documents are listed in the continuation of box C.



Patent family members are listed in annex.

## \* Special categories of cited documents:

- \*A\* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- \*E\* earlier document but published on or after the international filing date
- \*L\* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- \*O\* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- \*P\* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- \*T\* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- \*X\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- \*Y\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- \*G\* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

30 August 2002

Date of mailing of the international search report

05/09/2002

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  
 NL - 2280 HV Rijswijk  
 Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
 Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

A. Jakobs

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP 02/03835

| C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT |   |                       |
|--|---|-----------------------|
| Category *   | Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages  | Relevant to claim No. |
| X  | HARAGUCHI, KAZUHIRO ET AL: "Uracil and adenine nucleosides having a 2',3'-bromovinyl structure: highly versatile synthons for the synthesis of 2'-C- and 3'-C-branched 2',3'-unsaturated derivatives"<br>TETRAHEDRON (1993), 49(7), 1371-90,<br>XP001041725<br>abstract<br>page 1376, paragraphs 3,4; table 2<br>---- | 1                     |
| X  | HARAGUCHI, KAZUHIRO ET AL: "Preparation and reactions of 2'- and 3'-vinyl bromides of uracil nucleosides: versatile synthons for anti-HIV agents"<br>TETRAHEDRON LETT. (1991), 32(28), 3391-4,<br>XP001041740<br>the whole document<br>----   | 1                     |
| X  | DATABASE WPI<br>Section Ch, Week 199217<br>Derwent Publications Ltd., London, GB;<br>Class B03, AN 1992-136754<br>XP002185460<br>& JP 04 077485 A (YAMASA SHOYU KK),<br>11 March 1992 (1992-03-11)<br>abstract<br>-----   | 1                     |

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/EP 02/03835

## Box I Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)

This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:

1. ☐ Claims Nos.:  
because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
  
2. ☒ Claims Nos.:  
because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:  
  

**See supplemental sheet FURTHER INFORMATION PCT/ISA/210**
  
3. ☐ Claims Nos.:  
because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).

## Box II Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)

This International Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:

1. ☐ As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
  
2. ☐ As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
  
3. ☐ As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
  
4. ☐ No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:

### Remark on Protest

- ☐ The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.
- ☐ No protest accompanied the payment of additional search fees.

## FURTHER INFORMATION PCT/ISA/210

## Continuation of box I.2

Present patent claims 1-4, 8 relate to a disproportionately large number of possible compounds of which only a small portion are supported in the description according to the terms of Article 6 PCT and can be considered disclosed according to the terms of Article 5 PCT. In the present case, the patent claims lack the appropriate support and the patent application lacks the required disclosure to such an extent that a meaningful search encompassing the entire scope of protection sought seems impossible. For this reason, the search was restricted to those parts of the claims that seemed to be supported and disclosed according to the above mentioned terms, i.e. those parts that relate to the compounds of claims 5-7, 9 and their therapeutical uses.

Note: compounds 43a, 43b, 43c and 43d (claim 7) are not covered by the structural formula 5 of claim 4 ( $\text{Fe}(\text{CO})_3$  not contained), however, a corresponding search was carried out.

The applicant's attention is drawn to the fact that claims, or parts of claims relating to inventions in respect of which no international search report has been established need not be the subject of an international preliminary examination (Rule 66.1(e) PCT). EPO policy, when acting as an International Preliminary Examining Authority, is normally not to carry out a preliminary examination on matter which has not been searched. This is the case, irrespective of whether or not the claims are amended following receipt of the search report (Article 19 PCT) or during any Chapter II procedure whereby the applicant provides new claims.

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

### Information on patent family members

International Application No

PCT/EP 02/03835

| Patent document<br>cited in search report | Publication<br>date | Patent family<br>member(s) | Publication<br>date |
|---|---------------------|----------------------------|---------------------|
| JP 4077485                                | A                   | 11-03-1992                 | NONE                |

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 02/03835

## A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPK 7 A61K31/506 A61P17/00 A61P17/06 A61P31/12 A61P35/00  
A61P33/00 A61K31/295

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

## B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 7 A61K

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

CHEM ABS Data, WPI Data, MEDLINE, BIOSIS, EMBASE, EPO-Internal

## C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

| Kategorie* | Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile   | Betr. Anspruch Nr. |
|------------|--|--------------------|
| X          | HOSSAIN, N. ET AL: "Synthesis of 2'- and 3'-spiro-isoxazolidine derivatives of thymidine and their conversions to 2',3'-dideoxy-2',3'-didehydro-3'-C-substituted nucleosides by radical promoted fragmentation"<br>TETRAHEDRON (1993), 49(44), 10133-56, 1993, XP001041896<br>Zusammenfassung<br>Schema 1-3<br>Seite 10133, Absatz 1<br>-----<br>-/- | 1                  |

☒ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

☐ Siehe Anhang Patentfamilie

\* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

"A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

"E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

"L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

"P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

"Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

"&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

30. August 2002

Absenddatum des internationalen Recherchenberichts

05/09/2002

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde  
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

A. Jakobs

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 02/03835

| C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN |   |                    |
|--|---|--------------------|
| Kategorie*   | Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile  | Betr. Anspruch Nr. |
| X  | <p>HARAGUCHI, KAZUHIRO ET AL: "Uracil and adenine nucleosides having a 2',3'-bromovinyl structure: highly versatile synthons for the synthesis of 2'-C- and 3'-C-branched 2',3'-unsaturated derivatives"</p> <p>TETRAHEDRON (1993), 49(7), 1371-90, XP001041725</p> <p>Zusammenfassung</p> <p>Seite 1376, Absätze 3,4; Tabelle 2</p> <p>---</p> | 1                  |
| X  | <p>HARAGUCHI, KAZUHIRO ET AL: "Preparation and reactions of 2'- and 3'-vinyl bromides of uracil nucleosides: versatile synthons for anti-HIV agents"</p> <p>TETRAHEDRON LETT. (1991), 32(28), 3391-4, XP001041740</p> <p>das ganze Dokument</p> <p>----</p>   | 1                  |
| X  | <p>DATABASE WPI</p> <p>Section Ch, Week 199217</p> <p>Derwent Publications Ltd., London, GB;</p> <p>Class B03, AN 1992-136754</p> <p>XP002185460</p> <p>&amp; JP 04 077485 A (YAMASA SHOYU KK), 11. März 1992 (1992-03-11)</p> <p>Zusammenfassung</p> <p>-----</p>  | 1                  |

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

internationales Aktenzeichen  
PCT/EP 02/03835

## Feld I Bemerkungen zu den Ansprüchen, die sich als nicht recherchierbar erwiesen haben (Fortsetzung von Punkt 2 auf Blatt 1)

Gemäß Artikel 17(2)a) wurde aus folgenden Gründen für bestimmte Ansprüche kein Recherchenbericht erstellt:

1. ☐ Ansprüche Nr. —  
weil sie sich auf Gegenstände beziehen, zu deren Recherche die Behörde nicht verpflichtet ist, nämlich
2. ☒ Ansprüche Nr. —  
weil sie sich auf Teile der internationalen Anmeldung beziehen, die den vorgeschriebenen Anforderungen so wenig entsprechen, daß eine sinnvolle internationale Recherche nicht durchgeführt werden kann, nämlich  
siehe Zusatzblatt WEITERE ANGABEN PCT/ISA/210
3. ☐ Ansprüche Nr. —  
weil es sich dabei um abhängige Ansprüche handelt, die nicht entsprechend Satz 2 und 3 der Regel 6.4 a) abgefaßt sind.

## Feld II Bemerkungen bei mangelnder Einheitlichkeit der Erfindung (Fortsetzung von Punkt 3 auf Blatt 1)

Die internationale Recherchenbehörde hat festgestellt, daß diese internationale Anmeldung mehrere Erfindungen enthält:

1. ☐ Da der Anmelder alle erforderlichen zusätzlichen Recherchegebühren rechtzeitig entrichtet hat, erstreckt sich dieser internationale Recherchenbericht auf alle recherchierbaren Ansprüche.
2. ☐ Da für alle recherchierbaren Ansprüche die Recherche ohne einen Arbeitsaufwand durchgeführt werden konnte, der eine zusätzliche Recherchegebühr gerechtfertigt hätte, hat die Behörde nicht zur Zahlung einer solchen Gebühr aufgefordert.
3. ☐ Da der Anmelder nur einige der erforderlichen zusätzlichen Recherchegebühren rechtzeitig entrichtet hat, erstreckt sich dieser internationale Recherchenbericht nur auf die Ansprüche, für die Gebühren entrichtet worden sind, nämlich auf die Ansprüche Nr. —
4. ☐ Der Anmelder hat die erforderlichen zusätzlichen Recherchegebühren nicht rechtzeitig entrichtet. Der internationale Recherchenbericht beschränkt sich daher auf die in den Ansprüchen zuerst erwähnte Erfindung; diese ist in folgenden Ansprüchen erfaßt: —

### Bemerkungen hinsichtlich eines Widerspruchs

- ☐ Die zusätzlichen Gebühren wurden vom Anmelder unter Widerspruch gezahlt.
- ☐ Die Zahlung zusätzlicher Recherchegebühren erfolgte ohne Widerspruch.



WEITERE ANGABEN

PCT/ISA/ 210

Fortsetzung von Feld I.2

Die geltenden Patentansprüche 1-4,8 beziehen sich auf eine unverhältnismäßig große Zahl möglicher Verbindungen, von denen sich nur ein kleiner Anteil im Sinne von Art. 6 PCT auf die Beschreibung stützen und/oder als im Sinne von Art.5 PCT in der Patentanmeldung offenbart gelten kann. Im vorliegenden Fall fehlt den Patentansprüchen die entsprechende Stütze und fehlt der Patentanmeldung die nötige Offenbarung in einem solchen Maße, daß eine sinnvolle Recherche über den gesamten erstrebten Schutzbereich unmöglich erscheint. Daher wurde die Recherche auf die Teile der Patentansprüche gerichtet, welche im o.a. Sinne als gestützt und offenbart erscheinen, nämlich die Teile betreffend, die Verbindungen der Ansprüche 5-7,9 sowie deren therapeutische Anwendungen.

Bemerkung: Verbindungen 43a,43b, 43c und 43d (Anspruch 7) fallen nicht unter die Strukturformel 5 nach Anspruch 4 ( $\text{Fe}(\text{CO})_3$ ) abwesend ), wurden aber recherchiert.

Der Anmelder wird darauf hingewiesen, daß Patentansprüche, oder Teile von Patentansprüchen, auf Erfindungen, für die kein internationaler Recherchenbericht erstellt wurde, normalerweise nicht Gegenstand einer internationalen vorläufigen Prüfung sein können (Regel 66.1(e) PCT). In seiner Eigenschaft als mit der internationalen vorläufigen Prüfung beauftragte Behörde wird das EPA also in der Regel keine vorläufige Prüfung für Gegenstände durchführen, zu denen keine Recherche vorliegt. Dies gilt auch für den Fall, daß die Patentansprüche nach Erhalt des internationalen Recherchenberichtes geändert wurden (Art. 19 PCT), oder für den Fall, daß der Anmelder im Zuge des Verfahrens gemäß Kapitel II PCT neue Patentansprüche vorlegt.

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

PCT/EP 02/03835

Formblatt PCT/ISA/210 (Anhang Patentfamilie)(Juli 1992)